RENSEIGNEMENTS SUR LES CONTAMINANTS CHIMIQUES ET BIOLOGIQUES RÉGLEMENTÉS

A-D

RÉPERTOIRE TOXICOLOGIQUE

CSST
Commission
de la santé
et de la sécurité
du travail

Direction du
soutien scientifique
et technique

89-03097/

RENSEIGNEMENTS SUR LES CONTAMINANTS CHIMIQUES ET BIOLOGIQUES RÉGLEMENTÉS

A-D

Édition révisée
Avril 1988

Dépôt légal
Bibliothèque nationale du Québec
Dépôt légal - 3e trimestre 1988
ISBN 2-550-18822-5 (éd. complète)
ISBN 2-550-18823-3

INTRODUCTION

La Commission de la santé et de la sécurité du travail s'est vue confier, par l'article 167 paragraphe 10 de la Loi sur la santé et la sécurité du travail (L.R.Q. S-2-1), la fonction d'établir et de tenir à jour un répertoire toxicologique.

L'objectif général de ce répertoire est de faciliter l'identification des contaminants chimiques et biologiques dans le milieu de travail; fournir la description de leurs caractéristiques chimiques ou biologiques; l'évaluation de leur toxicité ainsi que l'identification des moyens de prévention, afin de protéger la santé et la sécurité des travailleurs.

Le répertoire toxicologique étant une banque informatique, le présent document est publié à l'intention des intervenants non reliés par liens électroniques aux banques de données de la Commission. Il contient les informations pertinentes sur les contaminants normalisés en vertu de l'annexe A du Règlement sur la qualité du milieu de travail (S.2-1, r.15) et ce, pour permettre à ces intervenants la prise de décision éclairée dans les cas où ces contaminants sont impliquées.

Service du répertoire toxicologique
1199, rue de Bleury
Case postale 1056
Succursale postale Desjardins
Montréal (Québec)
H5B 1C2
(514) 873-6374

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	1
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 09 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	ABATE
② Autre nom	ABAT
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ABATE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C16H20O6P2S3	466.40			X	CRISTALLIN	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			30.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? ALCALIS
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	VISION BROUILLEE, MYOSIS, CEPHALEE, VERTIGES, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE, NAUSEE, VOMISSEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, FASCICULATION, SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE, TRANSPIRATION, SALIVATION, LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE, CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE, CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	2
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETALDEHYDE
② Autre nom	ACETIC ALDEHYDE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMENT
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. PRODUITS DE DECOMPOSITION: MONOXYDE ET DIOXYDE DE CARBONE.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10,000PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Suite à la page suivante

Nom	ACETALDEHYDE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H4O	44.05		X		VOLATIL	INCOLORE	FRUITEE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.5		0.7820	-121.00	20.80	-37.78	-40.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
185	740.00	1.52	4.0	0.4		MISCIBLE	

(22) Stabilité — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
S'OXYDE A L'AIR POUR FORMER DES PEROXYDES INSTABLES: DANGER D'EXPLOSION ELEVE EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ACIDES, ALCOOLS, HALOGENES, AMINES, CETONES, PHENOLS, ACIDE CYANHYDRIQUE, SULFURE D'HYDROGENE, ALCALIS, AMMONIAC, ANHYDRIDES D'ACIDES

(24) Polymérisation — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
CHALEUR, ACIDES, ALCALIS, OXYGENE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION GRAVE OU BRULURES POSSIBLES DE LA PEAU (ROUGEURS) ET DES YEUX; EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, LARMOIEMENTS, PHOTOPHOBIE, CONJONCTIVITE, RHINITE, TOUX, BRONCHITE, NARCOSE, PERTE DE CONSCIENCE ET MORT POSSIBLES; SI INGERE: IRRITATION GRAVE OU BRULURES DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, MAUX DE TETE, ALBUMINURIE, ATTEINTE HEPATIQUE POSSIBLE

(3) Chroniques: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (DERMITE ALLERGIQUE)

(4) Tératogènes: TERATOGENE SUSPECTE — **(5) Mutagènes:** — **(6) Cancérogènes:**

(7) Autres: IDENTIFICATION D'UN EFFET MUTAGENE LORS D'ETUDES IN VITRO.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
100.00000	180.00000	150.00000	270.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	3
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE D'AMYLE NORMAL
② Autre nom	PENTYL ACETATE
③ Utilisation	SOLVANT DE LAQUES, SOLVANT DE VERNIS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. UTILISER DE L'EAU POUR REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 400 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
⑥ Entreposage	METTRE LES CONTENANTS A LA MASSE, DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACETATE D'AMYLE NORMAL

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H14O2	130.20		X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	BANANE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.8760		-71.00	146.00	25.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
380	4.00	4.50	1.1			2.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DU DIOXYDE ET DU MONOXYDE DE CARBONE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
NITRATES, OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, ACIDES FORTS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; CONJONCTIVITE; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION SEVERE): FAIBLESSES, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE; ANIMAL: DOMMAGES PULMONAIRES, HEPATIQUES ET RENAUX
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE=0.00497 PPM.

(3) Chroniques: DERMATOSE (PAR SON ACTION DEGRAISSANTE); MAUX DE TETE, FATIGUE, PERTE D'APPETIT

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
100.00000	530.00000	150.00000	800.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	4
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE D'AMYLE SECONDAIRE
② Autre nom	SEC-AMYL ACETATE
③ Utilisation	SOLVANT DE LAQUES, SOLVANT DE VERNIS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales L'EAU DEVRAIT ETRE UTILISEE POUR REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 9000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
⑥ Entreposage	METTRE LES CONTENANTS A LA MASSE, DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACETATE D'AMYLE SECONDAIRE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H14O2	130.21		X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.9000		-100.00	134.00	32.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	7.00	4.50	1.0			2.0000	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? NITRATES, OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, ACIDES
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets – (2) Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION SEVERE): FAIBLESSES, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE=0.002 PPM.
Effets – (3) Chroniques	DERMATOSE (PAR SON ACTION DEGRAISSANTE); MAUX DE TETE, FATIGUE, PERTE D'APPETIT
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
125.00000	670.00000	150.00000	800.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	5
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE D'ARGENT
② Autre nom	SILVER ACETATE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales NOTE: PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE CARBONE ET OXYDES D'ARGENT
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Suite à la page suivante

Nom	ACETATE D'ARGENT

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H3AGO2	166.92			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.2590				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						11.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? A LA LUMIERE, SES CRISTAUX DEVIENNENT GRIS ET SES SOLUTIONS AQUEUSES SONT INSTABLES: SE DECOMPOSE SI CHAUFFE FORTEMENT.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, AGENTS OXYDANTS FORTS, AMMONIAC, HYDROXYDE D'AMMONIUM, ACETYLENE, SELS METALLIQUES D'ALCALIS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ARGENT INORGANIQUES: ARGYRIE POSSIBLE
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.01000 à 25° C		0.03000 à 25°C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	6
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 03 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE D'ETHYLE
② Autre nom	ACETATE ETHYLIQUE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, AGENT DE SAVEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales	REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. PRODUITS DE COMBUSTION: MONOXYDE ET DIOXYDE DE CARBONE.
③ Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10,000 PPM
⑤ Manipulation		VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Suite à la page suivante

Nom	ACETATE D'ETHYLE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU. OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H8O2	88.10		X		VOLATIL	INCOLORE	FRUITE,PLAISANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
10.0	0.9010		-83.00	77.00	-2.00	-4.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
412	76.00	3.04	2.0			87.0000	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non — Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
NITRATES, OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, ACIDES FORTS

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, SOMNOLENCE, NARCOSE, INCONSCIENCE: CONGESTION HEPATIQUE ET/OU RENALE (INTOXICATION GRAVE)

(3) Chroniques: DERMATOSE (CONTACT PROLONGE ET REPETE), SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU: POSSIBILITE DE CONJONCTIVITE ET D'OPACIFICATION DE LA CORNEE: ANEMIE, LEUCOCYTOSE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.20

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
400.00000	1400.00000		

1091 (86-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	7
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE D'ETHYLGLYCOL
② Autre nom	ETHYLGLYCOL ACETATE
③ Utilisation	SOLVANT A LAQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE.
	Techniques spéciales	REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACETATE D'ETHYLGLYCOL

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H12O3	132.17		X		TRANSPARENT	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.1	0.9700	0.9748	-52.00	156.40	52.00	55.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
379	1.20	4.71	1.7			230.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDE PERCHLORIQUE (VIOLENTE REACTION), NITRATES, OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS, BASES FORTES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION POSSIBLE DES YEUX (ROUGEURS, LARMOIEMENTS, VISION BROUILLEE); IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU AU CONTACT PROLONGE ET REPETE: EXPOSITION AUX VAPEURS: POSSIBILITE D'IRRITATION DES YEUX, IRRITATION NASALE, VERTIGES, FAIBLESSE, FATIGUE, MAUX DE TETE, PERTE DE CONSCIENCE (INTOXICATION SEVERE); SI INGERE: POSSIBILITE D'IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE

(3) **Chroniques**: DERMATITE POSSIBLE (CONTACT PROLONGE);
ANIMAL: INGESTION: LEUCOPENIE

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**: EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
100.00000	540.00000	150.00000	810.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	8
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 01 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE D'HEXYLE SECONDAIRE
② Autre nom	SEC-HEXYL ACETATE
③ Utilisation	SOLVANT POUR GOMMES, SOLVANT POUR RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4000 PPM

⑤ Manipulation
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ACETATE D'HEXYLE SECONDAIRE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H16O2	144.21		X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
100.0	0.8600		-64.00	146.30		43.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
349	4.00		0.9			1.3000	

(22) **Stabilité**: [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LE PRODUIT EST CHAUFFE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
NITRATES, OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS, BASES OU ALCALIS FORTS

(24) **Polymérisation**: [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, INCOORDINATION, SOMNOLENCE

(3) Chroniques: DERMATITE POSSIBLE (PAR SON ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU)

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
50.00000	300.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	9
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE D'ISOAMYLE
② Autre nom	ISOAMYL ACETATE
③ Utilisation	SOLVANT DE LAQUES, SOLVANT DE VERNIS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUE SECS, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 3000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
⑥ Entreposage	METTRE LES CONTENANTS A LA MASSE, DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACETATE D'ISOAMYLE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H1402	130.20		X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	BANANE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.8700		-100.00	146.00	25.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
379	4.00	4.49	1.0			2.0000	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
NITRATES, OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS, BASES FORTES

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION SEVERE): MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, INCOORDINATION, SOMNOLENCE

(3) Chroniques: DERMATOSE (PAR SON ACTION DEGRAISSANTE); MAUX DE TETE, FATIGUE, PERTE D'APPETIT;
N.B.: LA LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE EST DE 0.025 PPM.

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
100.00000	525.00000	125.00000	655.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	10
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	36 12 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE D'ISOBUTYLE
② Autre nom	ISOBUTYL ACETATE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT DE SAVEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMEN

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE. NOTE: LES VAPEURS DE CE PRODUIT PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION ET S'ENFLAMMER OU EXPLOSER.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents
Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 7500 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Suite à la page suivant

Nom	ACETATE D'ISOBUTYLE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H12O2	116.16		X		VOLATIL	INCOLORE	FRUITEE,FLORAL

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	0.8712	0.8700	-98.80	117.20	17.80	28.30

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
423	13.00	4.00	1.6			6.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DU MONOXYDE ET DU DIOXYDE DE CARBONE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? NITRATES, OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, ACIDES FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION MODEREE: PEAU, MEMBRANES MUQUEUSES DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SI INGERE OU INHALE: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE, EFFET NARCOTIQUE (INTOXICATION GRAVE)
Effets ③ Chroniques	SI CONTACT PROLONGE OU REPETE: ASSECHEMENT DE LA PEAU **NOTE: LA LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE EST DE : 0.002 PPM
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
150.00000	700.00000	187.00000	875.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	11
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE D'ISOPROPYLE
② Autre nom	ISOPROPYL ACETATE
③ Utilisation	SOLVANT DE RESINES, SOLVANT D'ENCRE D'IMPRIMERIE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
INCENDIES MINEURS: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS;
INCENDIES MAJEURS: MOUSSES.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 16,000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACETATE D'ISOPROPYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H1002	102.13		X		TRANSPARENT	INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.8700		-73.40	89.00	2.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
460	45.70	3.52	1.8			32.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LE PRODUIT EMET DES OXYDES DE CARBONE LORS DE LA COMBUSTION.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LES BASES FORTES, LES ACIDES FORTS, LES NITRATES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, YEUX (POSSIBILITE DE DOMMAGES A LA CORNEE); DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (GRAVE INTOXICATION): MAUX DE TETE, SOMNOLENCE, INCOORDINATION, ASTHEMIE, ANESTHESIE
	(3) Chroniques	DERMITE (PAR SON ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU): DOMMAGES HEPATIQUES (POSSIBLES) NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.045 PPM
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes: —
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
250.00000	950.00000	310.00000	1185.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	12
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 22

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE DE BARYUM
② Autre nom	BARIUM ACETATE
③ Utilisation	MORDANT A TEINTURE, CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivant

Nom	ACETATE DE BARYUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H6BA04	255.45			X	CRISTALLIN	BLANC	VINAIGRE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.4680				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						660.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT, IL SE DECOMPOSE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☐ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE: VOIES RESPIRATOIRES, PEAU (ROUGEUR, DOULEUR), YEUX (ROUGEUR, DOULEUR); SI INGERE: RAIDEURS DES MUSCLES DU VISAGE ET DU COU, VOMISSEMENT, DIARRHEE, DOULEUR ABDOMINALE, TREMBLEMENTS, ANXIETE, FAIBLESSE, DIFFICULTE RESPIRATOIRE, IRREGULARITE CARDIAQUE, CONVULSIONS; DOMMAGES RENAUX ET MORT POSSIBLES.

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	13
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE DE BUTYLE NORMAL
② Autre nom	N-BUTYL ACETATE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE LAQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
INCENDIE MINEUR: DIOXYDE DE CARBONE, AGENT CHIMIQUE SEC. INCENDIE MAJEUR: MOUSSE D'ALCOOL. NOTE: L'UTILISATION D'UNE BRUME D'EAU PEUT S'AVERER INEFFICACE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10,000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACETATE DE BUTYLE NORMAL

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H12O2	116.16		X		TRANSPARENT	INCOLORE	FRUITE

⑦ Limite de détection effective (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
7.0	0.8825		-77.90	126.50	23.00	38.00

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
421	10.00	4.00	1.7			8.3333	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE, LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? NITRATES, AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS, BASES FORTES, ALCALIS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, PEAU (ACTION DEGRAISSANTE, DECOLORATION); DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, FAIBLESSE, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE;
	③ Chroniques	IRRITATION: PEAU (CONTACT PROLONGE OU REPETE); ANIMAL: ATTEINTE HEPATIQUE ET RENALE.
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
150.00000	710.00000	200.00000	950.00000

1091 (86-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	14
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE DE BUTYLE SECONDAIRE
② Autre nom	SEC-BUTYL ACETATE
③ Utilisation	PRODUIT ORGANIQUE, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10,000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU: ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Suite à la page suivant

Nom	ACETATE DE BUTYLE SECONDAIRE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H12O2	116.16		X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	PLAISANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.3	0.8716		-99.00	112.20	16.70	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	10.00	4.00	1.7			8.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
NITRATES, OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, ACIDES FORTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES   VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: FAIBLESSE, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE

(3) Chroniques: DERMATITE PAR SON ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
200.00000	950.00000	250.00000	1190.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	15
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE DE BUTYLE TERTIAIRE
② Autre nom	TERT-BUTYL ACETATE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 8,000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	ACETATE DE BUTYLE TERTIAIRE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H12O2	116.16		X		TRANSPARENT	INCOLORE	FRUITE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	0.8665			98.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
			1.5			INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LE PRODUIT EST CHAUFFE JUSQU'A SA COMBUSTION IL EMET DES PRODUITS TOXIQUES: MONOXYDE DE CARBONE ET DE LA SUIE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
NITRATES, OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, ACIDES FORTS

㉔ **Polymérisation** ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES); DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION SEVERE): FAIBLESSE, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE

③ Chroniques: IRRITATION DE LA PEAU

④ Tératogènes:
⑤ Mutagènes:
⑥ Cancérogènes:
⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
200.00000	950.00000	250.00000	1190.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	16
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE DE CADMIUM
② Autre nom	CADMIUM ACETATE
③ Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUE OU VERRE, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDE DE CADMIUM PEUVENT SE FORMER LORS D'UN INCENDIE.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL OU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.	

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom: ACETATE DE CADMIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique (Gaz / Liquide / Solide)	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C4H6CDO4	230.49	Solide: X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		2.3410	256.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT, IL SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION POSSIBLE DES YEUX; SI INHALE: IRRITATION POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES; APRES DELAI: SOUFFLE COURT, FAIBLESSE GENERALISEE, DOULEURS THORACIQUES, TOUX, OEDEME PULMONAIRE, INSUFFISANCE RESPIRATOIRE; SI INGERE: POSSIBILITE DE NAUSEES, VOMISSEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, MAUX DE TETE, DIARRHEE, CONVULSIONS, DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX

③ Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE CADMIUM: EMPHYSEME, DOMMAGES RENAUX (PROTEINURIE), ANEMIE, EOSINOPHILIE, PERTE DE L'ODORAT, RHINITE CHRONIQUE, COLORATION JAUNE DES DENTS, ATTEINTE OSSEUSE
ANIMAL: ATROPHIE TESTICULAIRE

④ Tératogènes: — ⑤ Mutagènes: — ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.05000		0.20000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	17
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE DE CHROME (III)
② Autre nom	ACETATE CHROMIQUE ANHYDRE
③ Utilisation	FABRICATION D'EMULSION PHOTOGRAPHIE, MORDANT A TEINTURE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ACETATE DE CHROME (III)

Premiers secours

LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H12CR06	229.14			X	POUDRE CRISTALLINE	VIOLET	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE: IL ABSORBE L'EAU PRESENT DANS L'AIR.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:
ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE CHROME TRIVALENT:
DERMATITE POSSIBLE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	18
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE DE METHYLE
② Autre nom	METHYL ACETATE
③ Utilisation	SOLVANT POUR LAQUES, FABRICATION DE PRODUITS A BASE CELLULOSIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales: L'EAU EST INEFFICACE POUR COMBATTRE LE FEU, MAIS PEUT ETRE UTILISEE POUR REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10,000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU: ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Nom	ACETATE DE METHYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H6O2	74.08		X			INCOLORE	PARFUME

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
201.3	0.9330		-98.00	57.00	-13.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
502	173.00	2.55	3.0			240.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE).

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
NITRATES, OXYDANTS FORTS, ACIDES, BASES

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, VERTIGES, INCOORDINATION, SOMNOLENCE, NARCOSE; CONJONCTIVITE, KERATITE; LESIONS CORNEENNES, TROUBLES VISUELS, VISION DECROISSANTE; OEDEME CEREBRAL

(3) Chroniques: IRRITATION: PEAU
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.6607

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
200.00000	610.00000	250.00000	760.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	19
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	86 05 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE DE METHYLGLYCOL
② Autre nom	METHYL CELLOSOLVE ACETATE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE, MOUSSE Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4500 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. ENTREPOSER DANS DES RECIPIENTS DE FER, D'ACIER OU D'ALUMINIUM. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Nom	ACETATE DE METHYLGLYCOL

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H10O3	118.13		X		TRANSPARENT	INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.3	1.0049		-65.00	144.50	56.00	60.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
394	3.30	4.07	1.7			MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES DE MONOXYDE ET DE DIOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? NITRATES, AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS, ALCALIS.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION DES YEUX (AU CONTACT) ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, VERTIGES, APATHIE, MALAISES A LA POITRINE (INHALATION) POSSIBLES; NARCOSE (LEGERE) ANIMAL: DOMMAGES PULMONAIRES ET RENAUX
Effets (3) Chroniques	LESIONS POSSIBLES DE LA MOELLE OSSEUSE ET DES GLOBULES ROUGES, DES REINS, DU FOIE ET DES TESTICULES
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	CAUSE LA STERILITE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
25.00000	120.00000	35.00000	170.00000

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	20
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE DE NICKEL
② Autre nom	NICKEL ACETATE
③ Utilisation	CATALYSEUR, MORDANT A TEINTURE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	ACETATE DE NICKEL

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H6NIO4	176.80			X	POUDREUX	VERT	

(7) Limite de détection effective (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.7980				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						166.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
IL SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES.

(3) Chroniques: ANIMAL: INGESTION: RETARD DE CROISSANCE, ATTEINTE METABOLIQUE; ON SE REFERE A LA TOXICITE DU NICKEL ET DE SES COMPOSES : DERMATOSE (NICKEL ITCH); SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT); INHALATION DES POUSSIERES OU DES FUMEES : SENSIBILISATION PULMONAIRE POSSIBLE (ASTHME)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	21
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE DE PROPYLE NORMAL
② Autre nom	PROPYL ACETATE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS OU DIOXYDE DE CARBONE POUR DES INCENDIES DE FAIBLE IMPORTANCE.
MOUSSE D'ALCOOL POUR DES INCENDIES MAJEURS.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 8000 PPM

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Suite à la page suivant

Nom	ACETATE DE PROPYLE NORMAL

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H10O2	102.13		X		TRANSPARENT	INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
15.0	0.8870	0.8883	-92.50	101.60	13.00	21.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
460	25.00	3.52	1.9			20.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
PEUT EMETTRE DES OXYDES DE CARBONE LORS DE LA COMBUSTION

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LES NITRATES, LES ACIDES FORTS, LES BASES FORTES, LES ALCALIS FORTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU; SI INGERE: POSSIBILITE DE DIARRHEE: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, INCOORDINATION, SOMNOLENCE, FAIBLESSE

(3) **Chroniques**: PEAU: IRRITATION POSSIBLE (CONTACT PROLONGE)

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
200.00000	940.00000	250.00000	1050.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	22
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE DE THALLIUM(I)
② Autre nom	ACETATE THALLEUX
③ Utilisation	RONGICIDE, INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACETATE DE THALLIUM(I)

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H3O2TL	263.42			X	CRISTAUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.6800	110.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [ ] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: PAR ANALOGIE AUX SELS DE THALLIUM: SI INGERE: DOULEURS ABDOMINALES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, ANOREXIE, STOMATITE, SALIVATION; PARESTHESIE, DOULEURS MUSCULAIRES, SENSATION DE BRULURES PERIPHERIQUES, MAUX DE TETE, CONVULSIONS, DELIRE, COMA, COLLAPSUS VASCULAIRE, MORT POSSIBLE PAR PARALYSIE RESPIRATOIRE, PNEUMONIE OU TROUBLES CIRCULATOIRES; ATAXIE, DEMENCE, DEPRESSION ET PSYCHOSE POSSIBLES;

(3) **Chroniques**: EFFETS AIGUS (SUITE): BLEUISSEMENT DES GENCIVES, ATTEINTE NERVEUSE IRREVERSIBLE, TROUBLES DERMATOLOGIQUES, DOMMAGES AU FOIE ET AUX REINS; CHUTE DES CHEVEUX APRES UN DELAI DE 1 A 3 SEMAINES
CHRONIQUES: L'APPLICATION D'UN ONGUENT CONTENANT CE PRODUIT A CAUSE LES EFFETS SUIVANTS: ATTEINTE OCULAIRE, BAISSE DE LA VISION, DOULEURS AUX PIEDS ET AUX JAMBES, FAIBLESSE ET PERTE DES CHEVEUX

(4) **Tératogènes**: — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	23
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE DE VINYLE
② Autre nom	VINYL ACETATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PEINTURE LATEX, FABRICATION DE COLLE OU D'ADHESIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales ARROSER D'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. COMBATTRE LE FEU D'UN ENDROIT ELOIGNE OU PROTEGE. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets ENFOUIR LES DECHETS.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivante

Nom	ACETATE DE VINYLE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H6O2	86.09		X			INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.1	0.9317		-93.20	72.20	-7.80	0.70

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
402	100.00	3.00	2.6			20.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, S'ENFLAMME EN EMETTANT DES FUMEES ACRES. POLYMERISE A LA CHALEUR OU A LA LUMIERE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles? OXYDANTS TELS QUE PEROXYDES, ACIDES FORTS, AMINO-2 ETHANOL, DIAMINO-1,2 ETHANE, ETHYLENE IMINE
(24) Polymérisation	☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions? EXPOSE A LA LUMIERE OU A LA CHALEUR; AU CONTACT DE PEROXYDES

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX (SEVERE: BRULURES CORNEENNES POSSIBLES), VOIES RESPIRATOIRES (TOUX, ENROUEMENT): FATIGUE OLFACTIVE TEMPORAIRE: SI INHALATION DE HAUTES CONCENTRATIONS DE VAPEURS: ACTION NARCOTIQUE ACCOMPAGNEE DE VERTIGES ET DE DIFFICULTES RESPIRATOIRES.
Effets (3) Chroniques	NOTE: ON A RAPPORTE CHEZ DES TRAVAILLEURS EMPLOYES DANS LA FABRICATION D'ACETATE DE VINYLE DIVERS TROUBLES CARDIAQUES ET PULMONAIRES
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
10.00000	30.00000	20.00000	60.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	24
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 02 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETATE PHENYLMERCURIQUE
② Autre nom	PHENYL MERCURY ACETATE
③ Utilisation	HERBICIDE, FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, EAU.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER LES CONTENANTS DANS UN ENDROIT DETACHE SOUS CONTROLE D'INCENDIE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ACETATE PHENYLMERCURIQUE

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H8HGO2	336.75			X	POUDRE HYGROSCOPIQUE	CREME	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau - 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.5000	149.00			>37.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						1.6000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES: OXYDES DE CARBONE, COMPOSES DU MERCURE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS, AGENTS OXYDANTS FORTS,AGENTS REDUCTEURS FORTS, SOUFRE, SULFURES, AMMONIAC, ALUMINIUM, CUIVRE, LAITON, ZINC.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU (ROUGEURS, AMPOULES), YEUX (DOMMAGES A LA CORNEE), MEMBRANES MUQUEUSES: ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX: PARESTHESIE DES LEVRES, DE LA LANGUE ET DES EXTREMITES, TROUBLES DU COMPORTEMENT, STUPEUR, COMA, MORT; SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE
NOTE: CETTE SUBSTANCE EST UN MERCURE ORGANIQUE MAIS SA TOXICITE S'APPARENTE A CELLE DES DERIVES INORGANIQUES DU MERCURE

(3) **Chroniques**: DERMATITE DE CONTACT; GINGIVITE, STOMATITE; TREMULATIONS, PARESTHESIE DES EXTREMITES, CONFUSION, INSOMNIE, TROUBLES D'ELOCUTION, D'AUDITION ET DE VISION, ATAXIE, IRRITABILITE, EXCITABILITE, DEPRESSION, IMPATIENCE, INTOLERANCE, PERTE DE MEMOIRE, DIFFICULTE DE CONCENTRATION; ATTEINTE RENALE

(4) **Tératogènes**: TERATOGENE SUSPECTE — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**: ANIMAL: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.05000		0.15000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	25
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACETONE
② Autre nom	DIMETHYL KETONE
③ Utilisation	SOLVANT POUR PRODUITS ORGANIQUES, AGENT NETTOYANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE ET AGENTS CHIMIQUES SECS POUR DES INCENDIES DE FAIBLE IMPORTANCE. MOUSSE D'ALCOOL POUR DES INCENDIES IMPORTANTS. L'EAU PULVERISEE DIMINUERA L'INTENSITE DES FLAMMES.
	Techniques spéciales NE PAS UTILISER DE JETS D'EAU, CECI AURA POUR EFFET D'ETENDRE L'INCENDIE SUR UNE PLUS GRANDE SURFACE. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 20,000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ACETONE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H6O	58.08		X		VOLATIL	INCOLORE	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
2.0	0.7898	0.7920	-94.06	56.10	-17.80	-9.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
538	186.20	2.00	2.6	1.3		MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LES VAPEURS PEUVENT FORMER DES MELANGES EXPLOSIFS AVEC L'AIR. SI CHAUFFE A DECOMPOSITION, EMET FUMEES TOXIQUES.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
HYDROXYDE DE SODIUM, HYDROXYDE DE BARYUM, ACIDE SULFURIQUE, HYDROCARBURES CHLORES OU CHLORE EN PRESENCE D'ALCALIS, LES AGENTS OXYDANTS, LES ACIDES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION DES YEUX (EROSION CORNEENNE), DE LA PEAU (ECZEMA), ET DES VOIES RESPIRATOIRES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, INCOORDINATION, VERTIGES, CONFUSION MENTALE, FAIBLESSES, NARCOSE (INTOXICATION GRAVE)

(3) **Chroniques**: ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) **Interactions**: SYNERGIE (HEPATOTOXICITE): TETRACHLORURE DE CARBONE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
1000.00000	2400.00000	1250.00000	3000.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	26
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 12

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ACETONITRILE
(2) Autre nom	CYANOMETHANE
(3) Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSES, DIOXYDE DE CARBONE. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES (PRESENCE DE CYANURES)
(3) Fuites ou accidents	Mesures: DILUER AVEC DE L'EAU. GARDER LA DILUTION DANS UN ENDROIT SPECIFIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4000 PPM
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
(6) Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACETONITRILE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C2H3N	41.05		X		TRANSPARENT	INCOLORE	ETHERE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
42.0	0.7868	0.7900	-41.00	81.60	5.60	

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
524	73.00	1.42	4.4	2.2		MISCIBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE (T>120C), LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES DE CYANURES.IL PEUT AUSSI EMETTRE DES OXYDES: CO, NOX.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS, AGENTS REDUCTEURS, ACIDES, BASES, ALCALIS. REAGIT AVEC: L'EAU, LA VAPEUR OU LES ACIDES EN PRODUISANT DES VAPEURS TOXIQUES & INFLAMMABLES ET DES OXYDES D'AZOTE
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets — 2 Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, NEZ, GORGE, VOIES DIGESTIVES; ROUGEUR DU VISAGE, SERREMENTS A LA POITRINE; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, INCOORDINATION, SOMNOLENCE; DOULEURS ABDOMINALES, ASPHYXIE CHIMIQUE: DIFFICULTES RESPIRATOIRES, CONVULSIONS, ETAT DE CHOC, PERTE DE CONSCIENCE COMA, MORT
Effets — 3 Chroniques	VERTIGES, FAIBLESSE; CONGESTION PULMONAIRE; CONJONCTIVITE; PERTE D'APPETIT ET DE POIDS; DETERIORATION MENTALE
4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
7 Autres	
8 Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
40.00000	70.00000	60.00000	105.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	27
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 04

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ACETYLENE
(2) Autre nom	ETHINE
(3) Utilisation	CARBURANT A SOUDURE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU
FERMER LA VALVE DE LA BONBONNE. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

Techniques spéciales
EVACUER LES LIEUX. SI VOUS DEVEZ INTERVENIR, FAITES-LE A DISTANCE. LES CONTENANTS PEUVENT SE ROMPRE DURANT UN INCENDIE.
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

(3) Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

Traitements des déchets
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

(4) Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

(5) Manipulation
MAINTENIR UNE PRESSION TOUJOURS INFERIEURE A 103 KPA.
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

(6) Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS. LES CONTENANTS DOIVENT ETRE MIS A LA MASS
CONSERVER A L'ABRI DES OXYDANTS ET DES METAUX.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Nom	ACETYLENE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H2	26.02	X			TRANSPARENT	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			-81.40		17.80	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
290			2.5				

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
PEUT EXPLOSER LORSQUE SOUS PRESSION OU AU CONTACT D'UNE ETINCELLE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
METAUX: CUIVRE, ARGENT, OR ET MERCURE AVEC LESQUELS IL FORME DES ACETYLENURES EXPLOSIFS: PEROXYDES ORGANIQUES, CHLORE, FLUOR, BROME, AGENTS OXYDANTS

(24) **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
A TRES HAUTE PRESSION

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: ASPHYXIE SIMPLE (INTOXICATION SEVERE): DIFFICULTES RESPIRATOIRES, PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS POSSIBLES, COMA, MORT

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	28
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 18

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ACIDE ACETIQUE
(2) Autre nom	ACETIC ACID
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES ET DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ARROSER D'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU
(3) Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS EN CAOUTCHOUC.
(6) Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	ACIDE ACETIQUE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H4O2	60.05		X			INCOLORE	VINAIGRE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
2.0	1.0490		16.60	118.10	40.00	43.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
427	11.00	2.07	4.0			MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS: PEUT CAUSER FEUX ET EXPLOSIONS: BASES FORTES; METAUX: DEGAGEMENT D'HYDROGENE: EPOXYDES: CYANURES: FLUORURES METALLIQUES: SULFURES

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: BRULURE OU CORROSION: YEUX (LARMOIEMENT, CONJONCTIVITE, IRITIS, EROSION DE LA CORNEE, CECITE POSSIBLE), PEAU: SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, TOUX, DOULEURS THORACIQUES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, BRONCHO-PNEUMONIE, OEDEME PULMONAIRE: SI INGERE: IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, VOMISSEMENTS SANGUINOLENTS, DIARRHEE, PERFORATION DE L'OESOPHAGE, HEMOLYSE, HEMOGLOBINURIE, ANURIE,

(3) **Chroniques**: EFFETS AIGUS (SUITE): ETAT DE CHOC, COMA ET MORT POSSIBLES
EFFETS CHRONIQUES: IRRITATION ET COLORATION NOIRATRE DE LA PEAU, EROSION DENTAIRE, CONJONCTIVITE, PHARYNGITE, BRONCHITE

(4) **Tératogènes**: (5) **Mutagènes**: (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
10.00000	25.00000	15.00000	37.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	29
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACIDE DICHLORO-2,4 PHENOXYACETIQUE
② Autre nom	2,4-DICHLOROPHENOXYACETIC ACID
③ Utilisation	HERBICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 500 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

Nom	ACIDE DICHLORO-2,4 PHENOXYACETIQUE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H6CL2O3	221.04			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.5630	138.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						70.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DU CHLORURE D'HYDROGENE, DU PHOSGENE ET DES OXYDES DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ALCALIS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE DES YEUX; SI INGERE EN GRANDES QUANTITES: BRULURES DE LA LANGUE, DU PHARYNX ET A L'ABDOMEN, VOMISSEMENTS, CHUTE DE LA PRESSION SANGUINE, ROUGEUR DE LA PEAU, DOULEURS ET CONTRACTIONS MUSCULAIRES, FIEVRE, LETHARGIE, FAIBLESSE, CONVULSIONS ET ATTEINTE CARDIAQUE; INTOXICATION A DES PRODUITS CONTENANT DU 2,4-D (OU UN ANALOGUE): NAUSEES, VOMISSEMENTS, FAIBLESSE MUSCULAIRE, DIARRHEE,
	(3) Chroniques	EFFETS AIGUS (SUITE): DOULEURS AUX JAMBES OU AUX PIEDS, ENFLURES (JAMBES, PIEDS, JOINTURES), NEUROPATHIE PERIPHERIQUE ET PARALYSIE PARTIELLE PERSISTANTE DES EXTREMITES INFERIEURES (APRES DELAI) EFFETS CHRONIQUES: DERMATOSE POSSIBLE (CHLORACNE); FAIBLESSE, MAUX DE TETE, VERTIGES, TROUBLES CARDIOVASCULAIRES ET GASTRIQUES ET ATTEINTE HEPATIQUE POSSIBLES
	(4) Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	30
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACIDE FORMIQUE
② Autre nom	FORMIC ACID
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS TEXTILES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMENT
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE ET AGENTS CHIMIQUES SECS POUR DES INCENDIES MINEURS. MOUSSE D'ALCOOL OU EAU PULVERISEE POUR DES INCENDIES MAJEURS
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 100 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN RECIPIENT DE VERRE, DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	ACIDE FORMIQUE

Premiers secours

SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH2O2	46.03		X		FUMANT	INCOLORE	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.2200	1.2267	8.40	100.80	47.77	58.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
601	33.00	1.59	16.9			MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SOUS DIVERS FACTEURS, PARFOIS A LA TEMPERATURE DE LA PIECE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LES ALCALIS (HYDROXYDE DE SODIUM, HYDROXYDE DE POTASSIUM ETC.), LES BASES, ACIDE SULFURIQUE CONCENTRE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION GRAVE ET CORROSION: PEAU, YEUX (CECITE POSSIBLE), MEMBRANES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: ECOULEMENT NASAL, TOUX; INTOXICATION GRAVE : DIFFICULTES RESPIRATOIRES, NEPHROTOXICITE POSSIBLE; SI INGERE : SALIVATION, SOIF, NAUSEES, VOMISSEMENTS, BRULURES DE LA BOUCHE, VOMISSEMENTS DE SANG, NECROSE DES ORGANES INTERNES, DIARRHEE, DOULEURS ABDOMINALES, COLLAPSUS
Effets (3) Chroniques	IRRITATION ET SENSIBILISATION DE LA PEAU, POSSIBILITE DE SENSIBILISATION CROISEE AU FORMALDEHYDE; ALBUMINURIE, HEMATURIE; ANIMAL : ANOREXIE, TROUBLES DE LA CROISSANCE NOTE : LA LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE EST DE 0.024 PPM
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	MUTAGENE SUSPECTE
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
5.00000	9.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	31
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACIDE HEXACHLOROPLATINIQUE(IV)
② Autre nom	ACIDE HEXACHLOROPLATINIQUE(IV) HEXAHYDRATE
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE, FABRICATION D'ENCRES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. PRODUITS DE DECOMPOSITION: CHLORE, CHLORURE D'HYDROGENE, PLATINE
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ACIDE HEXACHLOROPLATINIQUE(IV)

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H14CL606PT	517.92			X	CRISTALLIN	BRUN JAUNE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.4310	60.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE; LORSQUE CHAUFFE A PLUS DE 115C, IL SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
BASES; REAGIT VIOLEMMENT AVEC LE TRIFLUORURE DE BROME

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX (LARMOIEMENT) ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES

(3) Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES CHLOROPLATINATES: INHALATION DES POUSSIERES: ASTHME (ETERNUEMENTS, TOUX, ECOULEMENT NASAL, DYSPNEE, ESSOUFLEMENT, OPPRESSION DE LA POITRINE, RESPIRATION SIFFLANTE, CYANOSE); CONTACT CUTANE: ERYTHEME (ROUGEURS), URTICAIRE, DERMATOSE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.00200		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	32
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACIDE MOLYBDIQUE
② Autre nom	MOLYBDIC ACID
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACIDE MOLYBDIQUE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H2MOO4	161.96			X	CRISTALLIN		

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		3.1120	115.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A 115 DEGRES C.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	INFORMATION INCONNUE
	(3) Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	33
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACIDE NITRIQUE
② Autre nom	NITRIC ACID
③ Utilisation	AGENT OXYDANT, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERES REDUCTRICES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. ARROSER D'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures: COUVRIR DE BICARBONATE DE SODIUM. MELANGER PUIS DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets: COUVRIR DE BICARBONATE DE SODIUM. MELANGER PUIS DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 100 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACIDE NITRIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
HNO3	63.02		X		FUMANT	INCOLORE	SUFFOCANT

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
5.0	1.5020		-42.00	86.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	47.00	2.50				MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SOUS L'INFLUENCE DE LA LUMIERE OU D'UNE TEMPERATURE ELEVEE IL EMET DES VAPEURS TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? COMBUSTIBLES ORGANIQUES, MATIERES OXYDABLES TELLES QUE: TE-REBENTHINE, BOIS, SULFURE D'HYDROGENE, BASES ORGANIQUES, AL-CALIS: METAUX (DEGAGEMENT D'HYDROGENE, GAZ EXPLOSIBLE).
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION ET CORROSION: PEAU (COLORATION JAUNE, BRULURE), YEUX (CONJONCTIVITE, DESTRUCTION DE LA CORNEE); SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES (BRULURE A LA GORGE, TOUX, SENSATION DE SUFFOCATION), YEUX (LARMOIEMENTS); APRES DELAI: REAPPARITION DE TROUBLES RESPIRATOIRES PROGRESSANT RAPIDEMENT VERS L'OEDEME AIGU DU POUMON; SI INGERE: DOULEURS, BRULURES DES VOIES DIGESTIVES
	③ Chroniques	EXPOSITION AUX VAPEURS: EROSION DENTAIRE, MALADIE PULMONAIRE OBS-TRUCTIVE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
2.00000	5.00000	4.00000	10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	34
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACIDE ORTHOARSENIQUE HEMIHYDRATE
② Autre nom	ACIDE ARSENIQUE
③ Utilisation	HERBICIDE, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. DES FUMEES TOXIQUES PEUVENT SE DEGAGER LORS D'UN INCENDIE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ABRI DES METAUX ET DES BASES.

Suite à la page suivante

Nom	ACIDE ORTHOARSENIQUE HEMIHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INTOXICATION, TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H8AS2O9	301.90			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		2.2000	35.50			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? HYGROSCOPIQUE: SE DESHYDRATE PARTIELLEMENT VERS 100 DEGRES C ET FORME L'ACIDE PYROARSENIQUE (H4AS2O7)
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? PEUT REAGIR VIOLEMMENT EN PRESENCE D'ALCALIS; AU CONTACT DE LAITON, D'ACIER ET DE METAUX, IL LIBERE DE L'ARSINE (GAZ TOXIQUE ET INFLAMMABLE).
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION:PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES; ABSORPTION CUTANEE:NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE; INHALATION:TOUX, DYSPNEE, TROUBLES DIGESTIFS APPARAISSANT TARDIVEMENT, CYANOSE; INGESTION APRES DELAI:SECHERESSE DE LA BOUCHE, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE SANGUINOLENTE, CYANOSE, COLLAPSUS, COMA, MORT;OLIGURIE ALBUMINURIE; SI SURVIE: DERMATITE EXFOLIATIVE, NEVRITE PERIPHERIQUE
Effets (3) Chroniques	ANOREXIE, PERTE DE POIDS, NAUSEES, VOMISSEMENTS, ALTERNANCE DE CONSTIPATION ET DE DIARRHEE; LESIONS CUTANEES: DERMATITE, HYPERKERATOSE PALMO-PLANTAIRE, MELANODERMIE, ONGLES STRIES; LESIONS DES MUQUEUSES: KERATOCONJONCTIVITE, IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, PERFORATION DU SEPTUM NASAL; NEVRITE PERIPHERIQUE SENSITIVO-MOTRICE; TROUBLES HEMATOLOGIQUES; POSSIBILITE DE CIRRHOSE ET D'ATTEINTE CARDIOVASCULAIRE
Effets (4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets (7) Autres	ANIMAL: EMBRYOTOXIQUE,FOETOTOXIQUE,TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE.
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.50000		

1091 (86-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	35
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 29

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ACIDE ORTHOTUNGSTIQUE
(2) Autre nom	ORTHOTUNGSTIC ACID
(3) Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES
(5) Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACIDE ORTHOTUNGSTIQUE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H2O4W	249.88			X	POUDREUX	JAUNE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.5000		1473.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
IL PERD UNE MOLECULE D'EAU A 100 DEGRES C; IL PEUT EMETTRE DES FUMEES D'OXYDES DE TUNGSTENE A LA DECOMPOSITION.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: POSSIBILITE D'IRRITATION GRAVE DES YEUX ET D'IRRITATION DE LA PEAU; SI INHALE : POSSIBILITE D'IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

☐

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	36
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 04 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACIDE OXALIQUE
② Autre nom	OXALIC ACID
③ Utilisation	AGENT NETTOYANT, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER OU EXPLOSER A L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU PULVERISEE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. ARROSER D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU POUR LES GARDER AU FRAIS.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACIDE OXALIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H2O4	90.04			X	CRISTAUX OU POUDRE	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.9000				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						83.4000	

(22) **Stabilité**: [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE. SUBLIME A 157C. CHAUFFE A DECOMPOSITION OU A LA LUMIERE ULTRAVIOLETTE, EMET: ACIDE FORMIQUE, OXYDES DE CARBONE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ALCOOL FURFURYLIQUE. PEUT EXPLOSER LORSQU'EN CONTACT AVEC L'ARGENT.

(24) **Polymérisation**: [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION SEVERE ET CORROSION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES
SI INGERE: GASTROENTERITE SEVERE (VOMISSEMENTS, DIARRHEE), HYPOCALCEMIE (TREMBLEMENTS, CONVULSIONS, COMA, TROUBLES DE LA COAGULATION), NEPHRITE AIGUE, COLLAPSUS CARDIOVASCULAIRE, CHOC ET MORT POSSIBLE

(3) Chroniques:
SI INHALE: PERTE DE POIDS ET INFLAMMATION CHRONIQUE DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; POSSIBILITE DE TROUBLES RENAUX;
SI EN CONTACT AVEC LA PEAU: POSSIBILITE DE DERMITES; DOULEURS LOCALISEES ET CYANOSE DES DOIGTS A EVOLUTION GANGRENEUSE;
NOTE: LES OXALATES PEUVENT PERTURBER LA PRODUCTION DE LAIT ET LA CROISSANCE OSSEUSE CHEZ L'ANIMAL ALLAITANT ET EN GESTATION

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	1.00000 à 25° C		2.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	37
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACIDE PHOSPHORIQUE
② Autre nom	PHOSPHORIC ACID
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES ET DE PRODUITS CHIMIQUES AGRICOLES.

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
L'ACIDE PHOSPHORIQUE EST COMPATIBLE AVEC LA MAJORITE DES AGENTS D'EXTINCTION. UTILISER CEUX APPROPRIES AUX MATIERES ENVIRONNANTES

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. REFROIDIR A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES

③ Fuites ou accidents

Mesures
COUVRIR DE BICARBONATE OU D'UN MELANGE DE SOUDE-CHAUX DISSOUS DANS L'EAU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE PORTER DES VETEMENTS EN CAOUTCHOUC.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES METAUX ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ACIDE PHOSPHORIQUE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H3O4P	98.00			X	DELIQUESCENT	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.8340		42.35	260.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	0.03					MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE FORTEMENT, LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES: OXYDES DE PHOSPHORE, ACIDE METAPHOSPHORIQUE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES ALCALIS, LES BASES, LES CARBONATES, LES SULFURES. AU CONTACT DE PLUSIEURS DES METAUX, IL PRODUIT LE GAZ HYDROGENE QUI FORME UN MELANGE INFLAMMABLE ET/OU EXPLOSIBLE AVEC L'AIR

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION ET CORROSION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES; INHALATION DE BROUILLARDS: TOUX, ECOULEMENT NASAL, SALIVATION, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, PNEUMONITE (INTOXICATION GRAVE)

(3) Chroniques: DERMITE DE CONTACT

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	1.00000		3.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	38
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	84 10 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACIDE PHOSPHOTUNGSTIQUE
② Autre nom	PHOSPHOTUNGSTIC ACID
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivant

Nom	ACIDE PHOSPHOTUNGSTIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINES AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
				X	CRISTALLIN	JAUNE-VERT	

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20° C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE PHOSPHORE
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION SEVERE: PEAU, YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES DES ORGANES AFFECTES; PERTE D'APPETIT, COLIQUE, INCOORDINATION, PERTE DE POIDS, TREMBLEMENTS (SURTOUT SI INGERE); SI INHALE: TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES TELLES QUE DYSPNEE, OPPRESSION OU SERREMENT DE POITRINE
	3 Chroniques	
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	1.00000		3.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	39
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACIDE PICRIQUE
② Autre nom	PICRIC ACID
③ Utilisation	EXPLOSIF, PRODUIT PHARMACEUTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU
	Techniques spéciales: EN CAS DE GROS FEU, OPERER D'UN ENDROIT SECURITAIRE PROTEGE CONTRE TOUTE EXPLOSION EVENTUELLE. ARROSER D'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 100 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER LE CHOC ET LE FROTTEMENT. PORTER UNE VISIERE ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES METAUX ET DES BASES. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACIDE PICRIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AU SAVON ET A L'EAU SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H3N3O7	229.11			X	CRISTALLIN	JAUNE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.7630	122.50		150.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
300						14.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EXPLOSE AU CHOC OU SI CHAUFFE A 300 DEGRES C; EMET DES OXYDES D'AZOTE ET DE CARBONE SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
METAUX ET LEURS SELS, PLATRE, AMMONIAC, BASES, AGENTS REDUCTEURS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DES YEUX, DE LA PEAU ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; INHALATION DES POUSSIERES (INTOXICATION SEVERE): PERTE DE CONSCIENCE SUIVIE DE FAIBLESSE, DOULEURS MUSCULAIRES, ANURIE SUIVIE DE POLYURIE; SI INGERE: MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, GASTRO-ENTERITE; DOMMAGES HEMATOLOGIQUES, HEPATIQUES (HEPATITE AIGUE) ET RENAUX (NEPHRITE HEMORRAGIQUE); STUPEUR ET MORT POSSIBLES

(3) Chroniques: SENSIBILISATION DE LA PEAU: DERMATITE LOCALISEE SURTOUT AU VISAGE (OEDEME, ERUPTIONS, DESQUAMATION); COLORATION JAUNE DE LA PEAU, DES CHEVEUX ET DE LA CONJUNCTIVE; VISION EN JAUNE, URINE FONCEE, ALBUMINURIE

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		0.30000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	40
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 20

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ACIDE SELENIEUX
(2) Autre nom	SELENIOUS ACID
(3) Utilisation	AGENT OXYDANT, AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(2) Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

(3) Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres

(5) Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES OU REDUCTRICES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Suite à la page suivante

Nom	ACIDE SELENIEUX

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H2O3SE	128.98			X	DELIQUESCENT	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.0004	70.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20° C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT: IL SE DESHYDRATE ET L'OXYDE DE SELENIUM RESULTANT SE SUBLIME
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EST OXYDE EN ACIDE SELENIQUE PAR AGENTS OXYDANTS (CHLORE, OZONE); EST REDUIT EN SELENIUM PAR AGENTS REDUCTEURS (ACIDE PHOSPHOREUX, SELS D'HYDROXYLAMINE, SELS D'HYDRAZINE)
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	NAUSEE, TOUX, DOULEURS THORACIQUES, PALEUR, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, CONJONCTIVITE, IRRITABILITE INTOXICATION SEVERE: DOMMAGES HEPATIQUES, RENAUX ET CARDIAQUES
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	41
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACIDE SULFURIQUE
② Autre nom	SULFURIC ACID
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES ET DE PRODUITS CHIMIQUES AGRICOLES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion — Moyens d'extinction	AGENTS CHIMIQUES SECS. NOTE: IL EST PREFERABLE DE NE PAS UTILISER D'EAU
Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. LES CONTENANTS INTACTS PEUVENT ETRE REFROIDIS A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU.
③ Fuites ou accidents — Mesures	COUVRIR DE BICARBONATE DE SODIUM. MELANGER PUIS DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
Traitements des déchets	POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 80 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER DES VETEMENTS EN CAOUTCHOUC. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES CONSERVER A L'ABRI DES METAUX ET DES BASES.

Nom	ACIDE SULFURIQUE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H2O4S	98.08		X		VISQUEUX	INCOLORE	SUFFOCANTE

⑦ Limite de détection olfactive (p.p.m)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
0.2	1.8360		10.49	290.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
		3.40				MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CONCENTRE OU LORSQUE CHAUFFE, IL EMET DES VAPEURS TOXIQUES D'OXYDES DE SOUFRE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? PRODUITS ORGANIQUES, CHLORATES, CARBURES, FULMINATES, PICRATES, LA PLUPART DES METAUX, LES PRODUITS BASIQUES, CYANURES, FERROCYANURES. VERSER L'ACIDE DANS L'EAU, JAMAIS L'INVERSE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION GRAVE ET CORROSION : PEAU, YEUX (DOMMAGES GRAVES ET PERMANENTS POSSIBLES), MUQUEUSES: EXPOSITION AUX BROUILLARDS : IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES, ETERNUEMENTS, TOUX, BRONCHOSPASMES, OEDEME PULMONAIRE POSSIBLE: SI INGERE : BRULURES DE LA BOUCHE ET DES VOIES DIGESTIVES, OEDEME DU LARYNX, VOMISSEMENTS DE SANG, PERFORATION POSSIBLE DE L'OESOPHAGE ET DE L'ESTOMAC, MORT
	③ Chroniques	EXPOSITION AUX BROUILLARDS: EROSION DENTAIRE, CONJONCTIVITE, LESIONS CUTANEES, INFECTIONS DES VOIES RESPIRATOIRES, EMPHYSEME, TROUBLES DIGESTIFS: POSSIBILITE DE DERMITE DE CONTACT AU CONTACT DE SOLUTIONS DILUEES
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	1.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	42
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACIDE THIOGLYCOLIQUE
② Autre nom	THIOGLYCOLIC ACID
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, MOUSSE D'ALCOOL

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
COUVRIR D'UNE SOLUTION D'HYPOCHLORITE DE SODIUM (MAX 15%). NEUTRALISER AVEC L'ACIDE CHLORHYDRIQUE 6M OU L'AMMONIAQUE 6M. VERSER DANS L'EGOUT.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE CAOUTCHOUC

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACIDE THIOGLYCOLIQUE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H4O2S	92.12		X			INCOLORE	DESAGREABLE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.3250		-16.50	123.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	10.00						

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
S'OXYDE A L'AIR; SI CHAUFFE FORTEMENT, IL LIBERE UN GAZ TOXIQUE (SULFURE D'HYDROGENE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, BASES FORTES

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: BRULURE DES YEUX, OEDEME, OPACIFICATION ET NECROSE DE LA CORNEE; BRULURES PROFONDES DE LA PEAU (SECOND DEGRE)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
1.00000	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	43
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACROLEINE
② Autre nom	ACROLEIN
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES, FABRICATION DE PLASTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL OU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS EN CAOUTCHOUC.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACROLEINE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H40	56.06		X		VOLATIL	JAUNE PALE	ACRE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.2	0.8410		-87.70	52.50	-26.00	-18.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
278	214.00	1.94	2.8			400.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
DEGAGE DES VAPEURS TOXIQUES A LA LUMIERE OU SI CHAUFFE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS, ACIDES, BASES, AMMONIAC

(24) **Polymérisation** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
EXPOSE A LA LUMIERE OU EN PRESENCE D'ACIDES OU BASES FORTES.

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigue: IRRITATION : YEUX (LARMOIEMENTS), VOIES RESPIRATOIRES (POUMONS : GRAVE): TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, DOULEURS A LA POITRINE, BRONCHITE, PNEUMONIE CHIMIQUE: OPACIFICATION DE LA CORNEE, PERTE DE LA VUE: GRAVES BRULURES OCULAIRES ET CUTANEES: SI INGERE : SALIVATION, SOIF, OEDEME DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, CHOC, CONVULSIONS, COMA, MORT: CYANOSE

(3) Chroniques: IRRITATION ET ALLERGIE CUTANEE:
ANIMAL : INHALATION : LESIONS DES VOIES RESPIRATOIRES

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25°C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
0.10000	0.25000	0.30000	0.80000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	44
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACRYLAMIDE
② Autre nom	ACRYLIC AMIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS CAOUTCHOUC/NEOPRENE

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SOMBRE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ACRYLAMIDE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H5NO	71.08			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.1200	84.50		135.00	

(14) T° auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20 °C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
424	0.01	2.45				2155.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A 175C, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'AMMONIAC, DE MONOXYDE DE CARBONE ET D'HYDROGENE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS. ACIDES, ALCALIS (FORMATION D'ACIDE ACRYLIQUE). AGENTS DEHYDRATANTS TEL LE PENTOXYDE DE PHOSPHORE (FORMATION D'ACRYLONITRILE). HALOGENES.

(24) **Polymérisation** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A 84C OU LORSQU'EXPOSE A LA LUMIERE ULTRAVIOLETTE

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU; POSSIBILITE D'ATTEINTES HEPATIQUES ET RENALES

(3) **Chroniques**: IRRITATION: PEAU (ERYTHEME, DESQUAMATION); FATIGUE, LETHARGIE, FAIBLESSE ET DOULEURS MUSCULAIRES, TRANSPIRATION EXCESSIVE, TROUBLES D'ELOCUTION ET DE VISION, PARESTHESIE DES MEMBRES, POSSIBILITE DE TREMBLEMENTS, DE DYSARTHRIE, D'INCONTINENCE URINAIRE ET D'ATTEINTE HEPATIQUE; AUTRES EFFETS: ANIMAL: TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE, ATTEINTE TESTICULAIRE

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
		CANCEROGENE SUSPECTE

(7) **Autres**: PROMOTEUR DE CARCINOGENESE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.30000 à 25 °C		0.60000 à 25 °C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	45
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACRYLATE D'ETHYLE
② Autre nom	2-PROPENOIC ACID, ETHYL ESTER
③ Utilisation	FABRICATION DE PEINTURES, AGENT DE FINITION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. (NOTE: DURANT UN INCENDIE, L'EXPOSITION A LA CHALEUR PEUT PROVOQUER UNE VIOLENTE REACTION DE POLYMERISATION.)
③ Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2000 PPM
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ACRYLATE D'ETHYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H8O2	100.11		X			INCOLORE	PENETRANT

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.9405		-72.00	99.40	-2.00	9.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
355	29.30	3.45	1.8			20.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? INSTABLE DANS TOUTES CONDITIONS SAUF EN DESSOUS DE 10C: EMET DES FUMEES D'OXYDES DE CARBONE A LA DECOMPOSITION.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, PEROXYDES, ACIDES FORTS, ALCALIS, AMINES, HALOGENES ET COMPOSES HALOGENES, HUMIDITE, INITIATEURS A POLYMERISATION
(24) Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? CHALEUR, LUMIERE, CATALYSEURS A POLYMERISATION

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DE LA PEAU (BRULURES POSSIBLES AU CONTACT PROLONGE), DES YEUX ET DES MUQUEUSES: LARMOIEMENTS: SI INHALE: VERTIGES, MAUX DE TETE, NAUSEES ET VOMISSEMENTS POSSIBLES: SI INGERE: POSSIBILITE DE NAUSEES, DE VOMISSEMENTS ET DE DOULEURS ABDOMINALES: ANIMAL: DOMMAGES A LA CORNEE: OEDEME PULMONAIRE (INHALATION), DYSPNEE, CYANOSE, CONVULSIONS
	(3) Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU ANIMAL: SI INHALE EN FAIBLE CONCENTRATION: LESIONS DES FOSSES NASALES: DEGENERESCENCE SPLENIQUE, HEPATIQUE, CARDIAQUE ET RENALE NOTE: LA LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE EST 0.002 PPM
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
25.00000	100.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	46
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACRYLATE DE BUTYLE
② Autre nom	PROPENOIC ACID BUTYL ESTER
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES, FABRICATION DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
INCENDIE MINEUR: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS; INCENDIE MAJEUR: MOUSSES

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES (LA CHALEUR PEUT ENTRAINER UNE RUPTURE DES CONTENANTS).

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

Suite à la page suivante

Nom	ACRYLATE DE BUTYLE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H12O2	128.17		X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	DE FRUIT

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.8986		-64.00	145.00	41.00	47.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
267	4.04	4.42	1.4			1.4000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? POLYMERISE A T>38C OU EXPOSE AUX RAYONS-X OU ULTRAVIOLETS. CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, ALCALIS, AGENTS OXYDANTS, INITIATEURS DE POLYMERISA- TION, AMINES, HALOGENES, AGENTS REDUCTEURS
(24) Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? CHALEUR,OXYDANTS,ACIDES,ALCALIS,CATALYSEURS,LUMIERE SOLAIRE.

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SI INHALE: ETOURDISSEMENTS, RESPIRATION RAPIDE, MAUX DE TETE, LETHARGIE, NAU- SEES, VOMISSEMENTS, NARCOSE; SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE
Effets (3) Chroniques	DERMITE DE CONTACT, SENSIBILISATION DE LA PEAU, IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; N.B.: LA LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE EST DE 0.035 PPM.
(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
10.00000	55.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	47
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACRYLATE DE METHYLE
② Autre nom	METHYL ACRYLATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, MOUSSE
**NOTE: PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE CARBONE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET SOMBRE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ACRYLATE DE METHYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H6O2	86.09		X		TRANSPARENT	INCOLORE	ACRE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
20.0	0.9561	0.9600	-75.00	80.00	-7.80	-3.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
468	68.20	2.95	2.8			55.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI EXPOSE A LA LUMIERE SOLAIRE OU LORSQUE LA TEMPERATURE EST SUPERIEURE A 21 DEGRES C, IL POLYMERISE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS, NITRATES, PEROXYDES, BASES FORTES, INITIATEURS A POLYMERISATION, ACIDES
(24) Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? CHALEUR, LUMIERE, PEROXYDES, AGENTS OXYDANTS

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DE LA PEAU (CORROSION POSSIBLE AU CONTACT PROLONGE); IRRITATION DES YEUX (DOMMAGES POSSIBLES A LA CORNEE AU CONTACT), LARMOIEMENTS (AGENT LACRYMOGENE); SI INHALE: IRRITATION SEVERE DES VOIES RESPIRATOIRES ET OEDEME PULMONAIRE POSSIBLES; SI INGERE: IRRITATION SEVERE DES VOIES DIGESTIVES; ANIMAL: INGESTION: ATTEINTES NEUROLOGIQUES, CARDIAQUES, HEPATIQUES ET RENALES
	(3) Chroniques	DERMATITE ET SENSIBILISATION POSSIBLES DE LA PEAU; BRONCHITE; ATTEINTES HEPATIQUES ET RENALES POSSIBLES
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
10.00000	35.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	48
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 22

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACRYLONITRILE
② Autre nom	VINYL CYANIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE CAOUTCHOUC, FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMEN

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE.
NOTE: LES VAPEURS PEUVENT FORMER UN MELANGE EXPLOSIF AVEC L'AIR.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4000 PPM

⑤ Manipulation
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS
UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ECART DES ACIDES, MATIERES OXYDANTES ET SOURCES D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE, A L'ABRI DES BASES.
METTRE LES CONTENANTS A LA MASSE, DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivant

Nom	ACRYLONITRILE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H3N	53.06		X		TRANSPARENT	JAUNE PALE	PYRIDINE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
20.0	0.8060		-82.00	77.30	-1.00	0.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
481	83.00	1.83	3.1	8.3		71.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET: AMMONIAC, CYANURE D'HYDROGENE, OXYDES D'AZOTE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS (SURTOUT BROME), BASES FORTES, CUIVRE ET SES ALLIAGES, AMMONIAC, AMINES, ACIDES
(24) Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? LUMIERE, CHALEUR, BASES: SPECIALEMENT EN ABSENCE D'OXYGENE.

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION GRAVE DES YEUX, DOMMAGES POSSIBLES A LA CORNEE: IRRITATION DE LA PEAU (ERYTHEME, AMPOULES, DESQUAMATION) ET DES MUQUEUSES; EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION DES YEUX ET DU NEZ, DEMANGEAISONS, FAIBLESSE DES MEMBRES, VERTIGES, TROUBLES RESPIRATOIRES, CYANOSE, NAUSEES, COLLAPSUS, CONVULSIONS, OEDEME PULMONAIRE ET ARRET CARDIAQUE POSSIBLES
	(3) Chroniques	IRRITATION DU NEZ, MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, APPREHENSION, IRRITABILITE; ANEMIE, JAUNISSE; TREMBLEMENTS ET INCOORDINATION POSSIBLES ANIMAL: DOMMAGES AU SYSTEME NERVEUX CENTRAL ET AUX SURRENALES; ATTEINTES HEPATIQUES ET RENALES
	(4) Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE
	(5) Mutagènes	
	(6) Cancérogènes	CANCEROGENE POSSIBLE
	(7) Autres	IDENTIFICATION D'UN EFFET MUTAGENE LORS D'ETUDES IN VITRO.
(8) Interactions		AUGMENTERAIT LES EFFETS TOXIQUES DU STYRENE (INTERFERENCE METABOL.)

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
20.00000	45.00000	30.00000	65.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	49
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 12 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	ACTINOLITE
② Autre nom	AMIANTE ACTINOLITE
③ Utilisation	AGENT IGNIFUGE, FABRICATION DE MATERIEL DE CONSTRUCTION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Nom	ACTINOLITE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
				X	FIBREUX	VERT	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		3.1000				

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE SI CHAUFFE FORTEMENT
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	2 Aigus	INFORMATION INCONNUE
	3 Chroniques	INFORMATION INCONNUE NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL (AMIANTE)
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	50
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCALIS CAUSTIQUES (EN SOLUTION), CALCULES EN NAOH (SOUDE CAUSTIQUE)
② Autre nom	CAUSTIC ALKALI: (IN SOLUTION) COMPUTED NAOH (CAUSTIC SODA)
③ Utilisation	FABRICATION DE SAVONS, FABRICATION DE PRODUITS A BASE CELLULOSIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Suite à la page suivante

Nom	ALCALIS CAUSTIQUES (EN SOLUTION), CALCULES EN NAOH (SOUDE CAUSTIQUE)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
			X		VISQUEUX	INCOLORE	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20 °C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
					14.0	MISCIBLE	

22 **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LES SOLUTIONS SONT EXPOSEES A L'AIR, ELLES EN ABSORBENT L'EAU ET LE DIOXYDE DE CARBONE

23 **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES, LIQUIDES INFLAMMABLES, HALOGENURES ORGANIQUES, ALUMINIUM, ETAIN, ZINC, NITROMETHANE, COMPOSES NITRES. POUR DILUER, TOUJOURS VERSER LE PRODUIT DANS L'EAU.

24 **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

2 **Aigus**: IRRITATION ET CORROSION: PEAU (ULCERATION, PERTE DE CHEVEUX TEMPORAIRE), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURE DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES (PNEUMONITE); SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUIGNOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTROINTESTINALE, COLLAPSUS, COMA

3 **Chroniques**: DERMATITE

4 **Tératogènes**: 5 **Mutagènes**: 6 **Cancérogènes**:

7 **Autres**:

8 **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25 °C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 °C)
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	51
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCOOL ALLYLIQUE
② Autre nom	ALLYL ALCOHOL
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PARFUMS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivante

Nom	ALCOOL ALLYLIQUE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. RINCER LES YEUX. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H6O	58.08		X			INCOLORE	MOUTARDE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
2.0	0.8540		-50.00	96.90	22.00	32.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
378	17.00	2.00	2.5			MISCIBLE	

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDE SULFURIQUE, ACIDE NITRIQUE, ACIDE CHLOROSULFONIQUE, HYDROXYDE DE SODIUM
(24) Polymérisation	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI INUTILISE PENDANT PLUSIEURS ANNEES,IL POLYMERISE EN SIROP

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DES YEUX, LARMOIEMENTS, OEDEME DE LA CONJONCTIVE, HYPERHEMIE, NECROSE DE LA CORNEE, TROUBLES VISUELS, DOULEURS RETROBULBAIRES, PHOTOPHOBIE; IRRITATION DE LA PEAU, BRULURES DE LA PEAU AVEC VESICULATIONS, DOULEURS MUSCULAIRES (APRES DELAI; CONTACT CUTANE); SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, OEDEME PULMONAIRE POSSIBLE
	(3) Chroniques	ANIMAL: DOMMAGES HEPATIQUES, RENAUX ET CARDIAQUES
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
2.00000	5.00000	4.00000	10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	52
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCOOL BUTYLIQUE NORMAL
② Autre nom	BUTANOL-1
③ Utilisation	FABRICATION DE LAQUES, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE,EAU PULVERISEE. NOTE: LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNI-TION ET PROVOQUER UN RETOUR DE FLAMMES.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. PRODUITS DE DECOMPOSITION: MONOXYDE ET DIOXYDE DE CARBONE. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 8,000 PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION. UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ALCOOL BUTYLIQUE NORMAL

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H10O	74.12		X		TRANSPARENT	INCOLORE	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
25.0	0.8098		-89.50	117.70	29.00	36.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
366	4.39	2.55	1.5	0.4		77.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE FORTEMENT.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX (BRULURES POSSIBLES, OEDEME DE LA CONJONCTIVE, KERATITE, LARMOIEMENTS, INFLAMMATION DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SI INHALE OU INGERE: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, SOMNOLENCE
	(3) Chroniques	DERMITE DE CONTACT; VISION TROUBLE ET PHOTOPHOBIE POSSIBLES
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
50.00000	150.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	53
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCOOL BUTYLIQUE SECONDAIRE
② Autre nom	SECONDARY BUTYL ALCOHOL
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE LAQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10,000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ALCOOL BUTYLIQUE SECONDAIRE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C4H10O	74.12		X		VOLATIL	INCOLORE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
43.3	0.8100		-114.70	99.50	23.90	26.70

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
414	13.00	2.55		0.5		150.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? S'OXYDE AU CONTACT DE L'AIR ET FORME DES PEROXYDES; EMET DES OXYDES DE CARBONE SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; MAUX DE TETE, NAUSEES, FATIGUE, VERTIGES ANIMAL: DOMMAGES A LA CORNEE; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL, ATAXIE
	③ Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU : DERMITE (ECZEMA)
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		SYNERGIE (HEPATOTOXICITE): TETRACHLORURE DE CARBONE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
150.00000	450.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	54
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCOOL BUTYLIQUE TERTIAIRE
② Autre nom	TERTIARY BUTYL ALCOHOL
③ Utilisation	DENATURANT, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS. NOTE: LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION ET PROVOQUER UN RETOUR DE FLAMMES.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Nom	ALCOOL BUTYLIQUE TERTIAIRE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H10O	74.12			X	CRISTALLIN FONDANT	INCOLORE	CAMPHRE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
73.0	0.7858	0.8000	25.30	82.78	11.11	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
480	31.00	2.55	2.4	0.7		MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DE L'ISOBUTYLENE ET DES OXYDES DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, PEROXYDE D'HYDROGENE, ACIDES MINERAUX, METAUX ALCALINS.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, SOMNOLENCE; SI INGERE: POSSIBILITE DE DOULEURS ABDOMINALES, VOMISSEMENTS, LENTEUR, MAUX DE TETE, FAIBLESSE MUSCULAIRE, ATAXIE, CONFUSION, DIARRHEE, COMA, MORT;
	(3) Chroniques	ASSECHEMENT ET FISSURATION DE LA PEAU
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
100.00000	300.00000	150.00000	450.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	55
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCOOL CHLORO-2 ETHYLIQUE
② Autre nom	2-CHLOROETHANOL
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION D'INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU, EAU PULVERISEE, MOUSSE, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales ARROSER D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU POUR LES GARDER AU FRAIS. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU: ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Nom	ALCOOL CHLORO-2 ETHYLIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H5CLO	80.52		X			INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.2000	1.2000	-67.00	129.00	57.22	60.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns
425	5.00	2.80	4.9			MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (PHOSGENE, CHLORURE D'HYDROGENE, MONOXYDE DE CARBONE).
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS (PEUT CAUSER FEUX ET EXPLOSIONS); BASES FORTES (PEUT FORMER DE L'ETHYLENE: GAZ INFLAMMABLE), AMINES, ALUMINIUM, ACIDE CHLORO-2 SULFONIQUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION OU BRULURE: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; NAUSEES, VOMISSEMENTS, VERTIGES, INCOORDINATION, FAIBLESSE, ENGOURDISSEMENT, DOULEURS THORACIQUES, TROUBLES VISUELS, MAUX DE TETE, SOIF, DELIRE, HYPOTENSION, SPASMES, COLLAPSUS, PERTE DE CONSCIENCE, COMA, OEDEME PULMONAIRE, MORT POSSIBLE; DOMMAGES HEPATIQUES, RENAUX ET CEREBRAUX; ATTEINTE DU SYSTEME CARDIOVASCULAIRE; ALBUMINURIE, HEMATURIE.
	(3) Chroniques	ANIMAL: VOMISSEMENTS, RETARD DE CROISSANCE, PERTE DE POIDS, IRRITATION PULMONAIRE, ATTEINTE HEPATIQUE (NECROSE) NOTE: LES SYMPTOMES D'UNE INTOXICATION AIGUE PEUVENT SURVENIR APRES UN DELAI DE QUATRE HEURES OU PLUS.
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	IDENTIFICATION D'UN EFFET MUTAGENE LORS D'ETUDES IN VITRO.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	3.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	56
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCOOL ETHYLIQUE
② Autre nom	ETHYL ALCOHOL
③ Utilisation	SOLVANT POUR PRODUITS ORGANIQUES, ANTIGEL

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
POUR DES INCENDIES MINEURS: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS. POUR DES INCENDIES MAJEURS: MOUSSE D'ALCOOL. L'UTILISATION D'EAU PULVERISEE CONTRIBUERA A REDUIRE L'INTENSITE DE L'INCENDIE.

Techniques spéciales
REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE

③ Fuites ou accidents

Mesures
DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.

Traitements des déchets
DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation

VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage

CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ALCOOL ETHYLIQUE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H6O	46.07		X		TRANSPARENT	INCOLORE	CARACTERISTIQU

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
100.0	0.7893	0.7905	-114.00	78.40	13.00	16.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
426	40.00	1.59	3.3	0.7		MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE: ABSORBE L'EAU PRESENTE DANS L'AIR HUMIDE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS TELS QUE: PERCHLORATES, PEROXYDES, HYPOCHLORITES, NITRATES(AG, HG), ACIDE NITRIQUE, ACIDE CHROMIQUE. PENTAFLUORURE DE BROME, CHLORURE D'ACETYLE, OXYDES DE CHLORE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU, YEUX (GRAVE), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, VOIES DIGESTIVES; SI INHALE:TOUX, BRONCHOCONSTRICTION, DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL:MAUX DE TETE, VERTIGES, TREMBLEMENTS, FATIGUE, DIMINUTION DE LA VIGILANCE; SI INGERE:EUPHORIE, SENSATION D'EBRIETE SUIVIE DE DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL:MAUX DE TETE, VERTIGES, VISION TROUBLE, INCOORDINATION, CONFUSION MENTALE, NARCOSE

(3) **Chroniques**: DERMITE (ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU); IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; DEPRESSION POSSIBLE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, FATIGUE, MANQUE DE CONCENTRATION; NOTE: L'INGESTION CHRONIQUE PEUT ENGENDRER UNE CIRRHOSE DU FOIE.

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) **Autres**: HUMAIN: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

(8) **Interactions**: ANTAGONISTE DU METHANOL; SYNERGIE: TRICHLOROETHYLENE, TNT, CCL4

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1000.00000	1900.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	57
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCOOL FURFURYLIQUE
② Autre nom	FURFURYL ALCOHOL
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE.
	Techniques speciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.PRODUITS DE DECOMPOSITION: FURFURAL, OXYDES DE CARBONE
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 250 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DES ACIDES, MATIERES OXYDANTES ET SOURCES D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Nom	ALCOOL FURFURYLIQUE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H6O2	98.10		X			ROUGE BRUN	BRULE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
8.0	1.1296		-14.44	170.00	65.00	75.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
490	1.00	3.37	1.8			MISCIBLE	

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? INSTABLE EN SOLUTION AQUEUSE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS
(24) Polymérisation	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE D'ACIDE ORGANIQUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	EXPOSITION AUX VAPEURS : POSSIBILITE D'IRRITATION DES YEUX (LARMOIEMENTS) ET DES VOIES RESPIRATOIRES; ANIMAL : EXPOSITION AUX VAPEURS : EXCITATION SUIVIE DE SOMNOLENCE, IRRITATION ET ROUGEUR DES YEUX (FORTE CONCENTRATION); INFLAMMATION DES YEUX ET OPACIFICATION DE LA CORNEE AU CONTACT; ADMINISTRATION ORALE : HEMORRAGIE ET OEDEME PULMONAIRES, CONGESTION DU FOIE, HEMATURIE
	(3) Chroniques	POSSIBILITE D'ASSECHEMENT DE LA PEAU ET DE DERMITE ERYTHEMATEUSE AU CONTACT AVEC LA PEAU; ANIMAL : ATTEINTE NEUROLOGIQUE (INHALATION)
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	20.00000	10.00000	40.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	58
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 18

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ALCOOL ISOAMYLIQUE
(2) Autre nom	ISOAMYL ALCOHOL
(3) Utilisation	FABRICATION DE PARFUMS, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
(3) Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 8000 PPM
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivant

Nom	ALCOOL ISOAMYLIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H12O	88.15		X			INCOLORE	ALCOOLIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
10.0	0.8090	0.8130	-117.20	132.00	42.78	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
340	2.00	3.04	1.2			24.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
INSTABLE A LA CHALEUR. SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DU MONOXYDE ET DU DIOXYDE DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS: PEUT CAUSER FEUX ET EXPLOSIONS

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES): TOUX, SOUFFLE COURT; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE; VISION DOUBLE, SURDITE, DELIRE, CHANGEMENTS HEMATOLOGIQUES, COMA ET MORT POSSIBLES

(3) **Chroniques**: ASSECHEMENT ET FISSURATION DE LA PEAU
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.0513

(4) **Tératogènes**: | (5) **Mutagènes**: | (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
100.00000	360.00000	125.00000	450.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	59
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCOOL ISOBUTYLIQUE
② Autre nom	ISOBUTYL ALCOHOL
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES ET DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL
LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION
ET PRODUIRE UN RETOUR DE FLAMMES.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS
PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE
LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 8000 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	ALCOOL ISOBUTYLIQUE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H10O	74.12		X		TRANSPARENT	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
40.0	0.8050		-108.00	107.90	28.00	37.80

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
427	9.00	2.55	1.2	0.5		85.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'ISOBUTYLENE, DE MONOXYDE ET DE DIOXYDE DE CARBONE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, ACIDES INORGANIQUES CONCENTRES.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION GRAVE ET CORROSION POSSIBLE DES YEUX, IRRITATION DE LA PEAU (BRULURES POSSIBLES AU CONTACT PROLONGE): IRRITATION DES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES ET DES VOIES DIGESTIVES (INGESTION): SI INHALE OU INGERE : DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (VERTIGES, INCOORDINATION, MAUX DE TETE, SOMNOLENCE, STUPEUR (INTOXICATION GRAVE))
	(3) Chroniques	DERMATOSE (ASSECHEMENT DE LA PEAU)
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
50.00000	150.00000	75.00000	225.00000

1091 (86-10)

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	60
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 12 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCOOL ISOPROPYLIQUE
② Autre nom	ISOPROPYL ALCOHOL
③ Utilisation	SOLVANT POUR PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE. NOTE: LES VAPEURS DE CE PRODUIT SONT PLUS LOURDES QUE L'AIR ET PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 20,000 PPM

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage

CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Suite à la page suivante

Nom	ALCOOL ISOPROPYLIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C3H8O	60.09		X		CLAIR	INCOLORE	ALCOOLIQUE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
50.0	0.7854		-89.50	82.22	11.67	15.60

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
399	33.00	2.07	2.0	1.0		MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES DE MONOXYDE ET DE DIOXYDE DE CARBONE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, PERMANGANATES, ALUMINIUM (TEMPERATURE ELEVEE), TRINITROMETHANE, ACIDE PERCHLORIQUE, OLEUM, CHLORE, PHOSGENE, ACETALDEHYDE.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES; ULCERATION DE LA CORNEE; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (GRAVE INTOXICATION): NAUSEES, MAUX DE TETE, VERTIGES, VOMISSEMENT, INCOORDINATION, CONFUSION, STUPEUR, COMA; HYPOTENSION; ACETONEMIE, ACETONURIE; SI INGERE: DOULEURS ABDOMINALES, GASTRITE, HEMATEMESE; POSSIBILITE DE: HYPOTHERMIE, MYOPATHIE AIGUE, ANEMIE HEMOLYTIQUE.
	③ Chroniques	POSSIBILITE DE DERMITE DE CONTACT (ACTION DEGRAISSANTE) ET DE DERMITE DE CONTACT DE TYPE ALLERGIQUE
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		SYNERGIE (HEPATOTOXICITE): TETRACHLORURE DE CARBONE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
400.00000	980.00000	500.00000	1225.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	61
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCOOL METHYLAMYLIQUE
② Autre nom	METHYL AMYL ALCOHOL
③ Utilisation	SOLVANT POUR PEINTURES, AGENT DE FLOTTAISON

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMEN

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE. *N.B.: LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION ET PROVOQUER UN RETOUR DE FLAMMES.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Suite à la page suivant

Nom	ALCOOL METHYLAMYLIQUE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H14O	102.18		X			INCOLORE	DOUCE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.3	0.8075		-90.00	132.00	38.90	40.60

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	2.80	3.52	1.5			1.5000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES DE MONOXYDE ET DE DIOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS, ALCALIS.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION GRAVE DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES; IRRITATION DE LA PEAU; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION GRAVE): MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, ANESTHESIE ANIMAL: DOMMAGES AUX YEUX; NARCOSE
	(3) Chroniques	ANIMAL : IRRITATION DE LA PEAU, DERMATOSE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
25.00000	100.00000	40.00000	160.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	62
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCOOL METHYLIQUE
② Autre nom	METHYL ALCOHOL
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
INCENDIE MINEUR: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE, MOUSSE D'ALCOOL
INCENDIE MAJEUR: EAU PULVERISEE, BROUILLARD D'EAU, MOUSSE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES. ENLEVER LES CONTENANTS DE LA ZONE D'INCENDIE SI CELA PEUT SE FAIRE SANS DANGER.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 25,000 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. METTRE LES CONTENANTS A LA MASSI

Suite à la page suivant

Nom	ALCOOL METHYLIQUE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH4O	32.04		X			INCOLORE	ALCOOLIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
10.0	0.7900	0.7870	-97.80	64.50	11.00	16.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
385	97.00	1.11	6.0	1.9		MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES (MONOXYDE DE CARBONE, FORMALDEHYDE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS,ALCALIS,METAUX ALCALINO-TERREUX,COMPOSES AZO, ISOCYANATES,REDUCTEURS,DIETHYL DE ZINC,TRICHLORO-2,4,6 SYM-TRIAZINE,PLOMB ET SES ALLIAGES,SOLUTION D'ALKYLALUMINIUM

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: FATIGUE, MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, EUPHORIE, INCOORDINATION, NARCOSE, SENSATION D'IVRESSE; SYSTEME PULMONAIRE: OEDEME PULMONAIRE, BRONCHITE; TROUBLES VISUELS, CECITE; COMA, MORT (INTOXICATION GRAVE)

(3) Chroniques: DERMATOSE, ATROPHIE DU NERF OPTIQUE, TROUBLES VISUELS, CECITE; DOMMAGES HEPATIQUES

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres: TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions: ANTAGONISME: ETHANOL

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
200.00000	260.00000	250.00000	310.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	63
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCOOL PROPARGYLIQUE
② Autre nom	PROPARGYL ALCOHOL
③ Utilisation	AGENT ANTI-CORROSIF, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE. Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

Suite à la page suivante

Nom	ALCOOL PROPARGYLIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H40	56.06		X		VOLATIL	INCOLORE	GERANIUM

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.9715		-50.00	114.50		36.10

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
365	11.60	1.93				MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DES OXYDES DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, PENTOXYDE DE PHOSPHORE, PYRIDINE, ACIDE SULFURIQUE, ALCALIS
(24) Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE OU EN PRESENCE DE SUBSTANCES CAUSTIQUES

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION OU CORROSION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(3) Chroniques	ANIMAL: ATTEINTE HEPATIQUE ET RENALE POSSIBLE
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	2.00000	3.00000	6.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	64
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALCOOL PROPYLIQUE
② Autre nom	ALCOOL PROPYLIQUE NORMAL
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT POUR PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: INCENDIE MINEUR: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS: INCENDIE MAJEUR: MOUSSE D'ALCOOL.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. NOTE: LES VAPEURS PEUVENT SE DEPLACER ET PRENDRE FEU OU EXPLOSER AU CONTACT D'UNE SOURCE D'IGNITION
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ALCOOL PROPYLIQUE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H80	60.10		X			INCOLORE	ALCUOLIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
2.0	0.8044		-126.11	97.22	22.00	28.90

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
440	15.00	2.07	2.1	0.8		MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DES OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS. ACIDES NITRIQUE OU SULFURIQUE CONCENTRES.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX (CONJONCTIVITE, ULCERATION DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION GRAVE): NAUSEES, ETOURDISSEMENTS, MAUX DE TETE, STUPEUR, INCOORDINATION; SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, DIARRHEE, ETOURDISSEMENTS, INCOORDINATION

(3) Chroniques: DERMITE DE CONTACT (ASSECHEMENT ET FISSURATIONS DE LA PEAU)

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
200.00000	500.00000	250.00000	625.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	65
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 10 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALDEHYDE CHLOROACETIQUE
② Autre nom	CHLOROACETIC ALDEHYDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT DE PRESERVATION DU BOIS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMENT
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 250 PPM
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ECART DES ACIDES, MATIERES OXYDANTES ET SOURCES D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ALDEHYDE CHLOROACETIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H3CLO	78.50		X			INCOLORE	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
1.0	1.1900		-16.30	85.50	88.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	100.00						

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? INSTABLE A LA CHALEUR
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS, ACIDES, EAU
(24) Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? A L'AIR LORSQUE PUR; EN PRESENCE D'ACIDES

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION SEVERE: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (GORGE, NEZ, POUMONS); BRULURES CUTANEES; INTOXICATION SEVERE: OEDEME DE TOUS LES ORGANES TOUCHES (PEAU, YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES, POUMONS)
	(3) Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU ET DES POUMONS; DERMATITE (ACTION DEGRAISSANTE)
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
1.00000	3.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	66
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 09 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALDEHYDE CROTONIQUE
② Autre nom	CROTONIC ALDEHYDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMENT
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 400 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ALDEHYDE CROTONIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H6O	70.09		X				SUFFOCANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
7.0	0.8500		-75.00	102.00	12.80	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
232	30.00	2.41	2.1			155.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
A LA CHALEUR, A L'AIR

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
CAUSTIQUES, AMMONIAC, AMINES, ACIDES MINERAUX, OXYDANTS FORTS, OXYGENE

(24) **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE: CONTACT AVEC CAUSTIQUES, AMMONIAC, AMINES

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: DYSPNEE: ANIMAL: DETRESSE RESPIRATOIRE, EXCITATION, CONVULSIONS, DOMMAGES PULMONAIRES, OEDEME PULMONAIRE

(3) Chroniques: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU ET DES POUMONS

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
2.00000	6.00000	6.00000	18.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	67
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALDEHYDE FURFURYLIQUE
② Autre nom	FURFURALDEHYDE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT DE BLANCHIMENT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. L'EAU PEUT ETRE UTILISEE POUR REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 250 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.

Nom	ALDEHYDE FURFURYLIQUE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H4O2	96.08		X			INCOLORE	AMANDE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.1	1.1563		-36.50	161.70	60.00	68.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
315	2.00	3.31	2.1			83.0000	

(22) Stabilité: [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
IL NOIRCIT SI EXPOSE A LA LUMIERE OU A L'AIR. SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
REAGIT VIOLEMMENT AU CONTACT D'AGENTS OXYDANTS FORTS, D'ACIDES FORTS, BASES FORTES.

(24) Polymérisation: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
LUMIERE,AIR,SI CHAUFFE,CONTACT AVEC: ACIDES MINERAUX,ALCALIS

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX (DOMMAGES GRAVES), MEMBRANES MUQUEUSES: EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION: PEAU, YEUX (PICOTEMENT, LARMOIEMENT, ROUGEUR), VOIES RESPIRATOIRES (ASSECHEMENT, DOULEUR, DIFFICULTES RESPIRATOIRES): EXPOSITION A DE FORTES CONCENTRATIONS: OEDEME PULMONAIRE

(3) Chroniques: DERMITE DE CONTACT: POSSIBILITE DE SENSIBILISATION DE LA PEAU: EXPOSITION AUX VAPEURS: MAUX DE TETE, FATIGUE, PERTE DU SENS DU GOUT, ENGOURDISSEMENT DE LA LANGUE, TREMBLEMENTS, ETOURDISSEMENTS

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
5.00000	20.00000	15.00000	60.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	68
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 10 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALDEHYDE GLUTARIQUE
② Autre nom	GLUTARIC DIALDEHYDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ALDEHYDE GLUTARIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H8O2	100.13		X		HUILEUX	INCOLORE	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.7200			187.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	17.00	3.40				MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST CHAUFFE, IL SE DECOMPOSE A 187-189 DEGRES C.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, BASES FORTES (VIOLENTE REACTION POSSIBLE). CORROSION DES METAUX: ACIER, FER GALVANISE, ALUMINIUM, ETAIN ET LE ZINC.
(24) Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE D'EAU, DE BASES FORTES, EN MILIEU ALCALIN

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION: YEUX (SEVERE), PEAU, VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES; DOMMAGES HEPATIQUES POSSIBLES
Effets (3) Chroniques	SENSIBILISATION DE LA PEAU POSSIBLE (DERMATITE DE NATURE ALLERGIQUE)
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	0.25000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	69
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALDEHYDE VALERIQUE
② Autre nom	VALERALDEHYDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PARFUMS, FABRICATION DE CAOUTCHOUC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMENT

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES. ILS PEUVENT SE RUPTURER DURANT UN INCENDIE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
LES VAPEURS DE CE PRODUIT PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION ET PROVOQUER UN RETOUR DE FLAMMES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Suite à la page suivante

Nom	ALDEHYDE VALERIQUE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H10O	86.13		X			INCOLORE	IRRITANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.8095		-91.50	102.00	12.20	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
222	50.00	3.00	2.1				

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DU DIOXYDE ET DU MONOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES MINERAUX PUISSANTS, ALCALIS, AGENTS REDUCTEURS PUISSANTS.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION DES TISSUS AFFECTES, MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS; NARCOSE; ANIMAL: DERMATOSE; IRRITATION ET BRULURES AUX YEUX
Effets (3) Chroniques	
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
50.00000	175.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	70
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALDRINE
② Autre nom	ALDRIN
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 100 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU: ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ALDRINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C12H8CL6	364.93			X	CRISTAUX	INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.7000	104.00			>65.66

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? CHAUFFE A EBULLITION, IL SE DECOMPOSE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? PHENOLS, METAUX ACTIFS, AGENTS OXYDANTS, ACIDES FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	EXCITATION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: HYPEREXCITABILITE, TREMORS, ATAXIE, CONVULSIONS: SUIVIE D'UNE DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, INCOORDINATION SOMNOLENCE ET DEPRESSION DU SYSTEME RESPIRATOIRE, COMA ET MORT POSSIBLE NOTE: LE PRODUIT EST RAPIDEMENT METABOLISE EN DIELDRIN
Effets ③ Chroniques	MAUX DE TETE,ETOURDISSEMENTS,ANOREXIE,FASCICULATIONS,PARESIES,CONVULSIONS. NOTE: LE PRODUIT S'ACCUMULE DANS LES GRAISSES D'OU IL PEUT ETRE MOBILISE VERS LE SANG AUTRE EFFET: EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.02 PPM: COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE: 0.00098
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	⑥ CANCEROGENE SUSPECTE
⑦ Autres	HUMAIN: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.25000		0.75000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	71
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALUMINE
② Autre nom	OXYDE D'ALUMINIUM
③ Utilisation	PRODUCTION D'ALUMINIUM

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ALUMINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AL203	101.94			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		4.0000	2030.00	2980.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? NOTE: L'OXYDE D'ALUMINIUM EXISTE SOUS 2 FORMES CRISTALLINES: L'ALPHA (TRES STABLE) ET LA GAMMA QUI S'HYDRATE FACILEMENT.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES SOLUTIONS D'ALCALIS, LE TRIFLUORURE DE CHLORE. NOTE: LA FORME ALPHA (ALUMINE CALCINEE) EST TRES RESISTANTE CONTRAIREMENT A LA FORME GAMMA QUI EST ATTAQUEE PAR LES ACIDES.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	POUSSIERES: IRRITATION LEGERE DE LA PEAU ET DES MUQUEUSES
	(3) Chroniques	POSSIBILITE DE DOMMAGES PULMONAIRES SE MANIFESTANT APRES UN DELAI
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	72
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALUMINIUM
② Autre nom	ALUMINUM
③ Utilisation	AGENT REDUCTEUR, EXPLOSIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MELANGE SPECIAL DE PRODUITS CHIMIQUES SECS. NE JAMAIS EMPLOYER D'EAU A CAUSE DU RISQUE D'EXPLOSION DES POUSSIERES.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

Nom	ALUMINIUM

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AL	26.98			X	METALLIQUE	GRIS	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.7000	660.00	2327.00		645.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? S'OXYDE A L'AIR.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS, ACIDE SULFURIQUE (DEGAGE DE L'ANHYDRIDE SULFUREUX), ACIDE CHLORHYDRIQUE DILUE, BASES FORTES (DEGAGE DE L'HYDROGENE), HYDROCARBURES CHLORES ET/OU FLUORES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	
	(3) Chroniques	EXPOSITION AUX POUSSIERES: PNEUMOCONIOSE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, TOUX, LETHARGIE, FIBROSE PULMONAIRE, ANOREXIE, TELANGIECTASIES (LESIONS CUTANEES).
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	73
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALUMINIUM, TRICHLORURE D'
② Autre nom	TRICHLORURE D'ALUMINIUM
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES ET DE CAOUTCHOUCS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE. NE PAS UTILISER DE JETS D'EAU
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures COUVRIR DE BICARBONATE DE SODIUM. MELANGER PUIS DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets COUVRIR DE BICARBONATE DE SODIUM, MELANGER ET NEUTRALISER AVEC DE L'AMMONIAQUE 6M. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS PROTECTEURS
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS.

Suite à la page suivante

Nom	ALUMINIUM, TRICHLORURE D'

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
ALCL3	133.34			X	CRISTALLIN	JAUNATRE	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.4400				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE SUBLIME A 178 DEGRES C: FORMATION POSSIBLE D'HYDROGENE EXPLOSIBLE SI ENTREPOSE DANS DES CONTENANTS METALLIQUES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? REAGIT VIOLEMMENT AVEC L'EAU OU DE LA VAPEUR D'EAU AVEC DEGAGEMENT DE CHALEUR ET FORMATION D'ACIDE CHLORHYDRIQUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION OU CORROSION DE LA PEAU ET DES YEUX: INHALATION DES POUSSIERES OU DES VAPEURS : IRRITATION ET CORROSION POSSIBLE DES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(3) Chroniques	POSSIBILITE DE REACTION ALLERGIQUE CUTANEE
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	74
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	ALUMINIUM, TRIMETHYLE D'
② Autre nom	TRIMETHYLE D'ALUMINIUM
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CONTACT DE L'AIR ET DE L'EAU.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS NE PAS UTILISER D'EAU, MOUSSE OU D'AGENTS EXTINCTEURS HALOGENES.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UNE VISIERE. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT.
⑥ Entreposage	CONSERVER SOUS ATMOSPHERE INERTE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Nom	ALUMINIUM, TRIMETHYLE D'

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C3H9AL	72.07		X			INCOLORE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			0.00	130.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
REAGIT VIOLEMMENT AVEC: EAU, AGENTS OXYDANTS, HYDROCARBURES HALOGENES, ACIDES, THIOLS, ALCOOLS, AMINES PRIMAIRES ET SECONDAIRES

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES
Effets — ② Aigus	IRRITATION POSSIBLE DES YEUX: BRULURES DE LA PEAU: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES: DOMMAGES PULMONAIRES: OEDEME, HEMORRAGIES
Effets — ③ Chroniques	
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	2.00000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	75
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 12 17

Identification et utilisation du produit

① Nom	AMIANTE
② Autre nom	ASBESTOS
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures
	Traitements des déchets
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	AMIANTE

Premiers secours

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X			

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	IL EXISTE SIX DIFFERENTS TYPES D'AMIANTE: CHRYSOTILE, CROCIDOLITE, AMOSITE, ANTHOPHYLLITE, TREMOLITE, ACTINOLITE. VEUILLEZ CONSULTER LE NOM SPECIFIQUE DU PRODUIT QUI VOUS INTERESSE. LES NORMES SONT DECRITES DANS LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL.
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m^3 à 25° C	ppm	mg/m^3 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	76
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	AMIDON
② Autre nom	STARCH
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ALIMENTAIRES ET PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU

Techniques spéciales
APPLIQUEZ L'EAU AVEC UNE VELOCITE PEU ELEVEE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Suite à la page suivante

Nom	AMIDON

Premiers secours

RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	POUDRE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive	(8) Densité	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion	(11) Point d'ébullition	(12) Point d'éclair fermé	(13) Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml		°C	°C	°C	°C

(14) T° Auto-ignition	(15) Tension de vapeur (20°C)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C)	(21) Granulométrie
°C	mm					g/l	Microns

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DE LA PEAU; PNEUMONIE CHIMIQUE POSSIBLE (SI INHALATION DE POUSSIERES)
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		20.00000

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	77
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	AMINO-2 ETHANOL
② Autre nom	2-HYDROXYETHYLAMINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT ANTI-CORROSIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE.
L'UTILISATION D'EAU PEUT PRODUIRE DE L'ECUME

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE CARBONE ET D'AZOTE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Suite à la page suivant

Nom	AMINO-2 ETHANOL

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AU SAVON ET A L'EAU SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H7NO	61.08		X		VISQUEUX	INCOLORE	AMMONIACAL

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
25.0	1.0180		10.30	170.80	85.00	92.50

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
410	0.40	2.11	5.5			MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
INSTABLE SI EXPOSE A LA LUMIERE: ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE DE L'AIR: HYGROSCOPIQUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS, ACROLEINE, ACRYLONITRILE, ACIDE ACRYLIQUE, ANHYDRIDE ACETIQUE, EPICHLORHYDRINE, OXYDE DE MESITYLE, BETA-PROPIOLACTONE, ACETATE DE VINYLE.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION ET/OU CORROSION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES: SI INHALE: TOUX: SI INGERE: DOULEURS, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, ETOURDISSEMENTS, SOMNOLENCE, EVANOUISSEMENTS, FAIBLESSE, COLLAPSUS, COMA

(3) **Chroniques**: ANIMAL: EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION ET ULCERATION DE LA PEAU, DERMITE: PERTE D'APPETIT ET DE POIDS, LETHARGIE: ATTEINTES PULMONAIRE, HEPATIQUE ET RENALE

(4) **Tératogènes**: (5) **Mutagènes**: (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
3.00000	8.00000	6.00000	15.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	78
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	AMINO-2 PYRIDINE
② Autre nom	2-AMINOPYRIDINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	AMINO-2 PYRIDINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX A L'EAU. SI INGERE, BOIRE DE L'EAU, VOMIR, APPELER UN MEDECIN. OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H6N2	94.11			X	POUDREUX	BLANC	PYRIDINE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			58.10	210.60	67.78	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						1000.0000	

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE, IL EMET DES GAZ TOXIQUES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ACTION SUR LE SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, NAUSEES, VERTIGES, FAIBLESSE, CONVULSIONS (TYPE EPILEPSIE), DETRESSE RESPIRATOIRE; INDUCTION DE METHEMOGLOBINE; VASODILATATION PERIPHERIQUE (ROUGEUR DES BRAS ET DES JAMBES) ET AUGMENTATION DE LA PRESSION SANGUINE; MORT PAR INSUFFISANCE RESPIRATOIRE ANIMAL: IRRITATION DES YEUX
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.50000	2.00000	2.00000	4.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	79
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 10 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	AMINO-4 BIPHENYLE
② Autre nom	PARA-BIPHENYLAMINE
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	AMINO-4 BIPHENYLE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C12H11N	169.22			X	CRISTALLIN	INCOLORE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.1600	53.00	302.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
450						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? S'OXYDE A L'AIR; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION POSSIBLE: PEAU, YEUX (DOMMAGES A LA CORNEE); POSSIBILITE DE MAUX DE TETE, LETHARGIE, CYANOSE, MICTIONS DOULOUREUSES, HEMATURIE (ATTEINTE DES VOIES URINAIRES), ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL, DOMMAGES AU FOIE ET AUX REINS
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	⑥ CANCEROGENE PROUVE
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	80
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	AMMONIAC
② Autre nom	AMMONIA
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES ET DE PRODUITS CHIMIQUES AGRICOLES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction PETIT FEU: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE. FEU PLUS IMPORTANT: BRUME D'EAU. NOTE: EVITER L'INTRODUCTION D'EAU DANS LES CONTENANTS.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.SI VOUS DEVEZ INTERVENIR, FAITES-LE A DISTANCE. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.
	Traitements des déchets LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE. POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 500PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	AMMONIAC

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H3N	17.03	X				INCOLORE	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
5.0	0.0008		-77.70	-33.35		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
651	6441.00	0.60	15.5			331.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
A 450-500C, IL SE DISSOCIE EN AZOTE ET HYDROGENE (GAZ INFLAMMABLE).LORS DE LA COMBUSTION IL EMET: AZOTE ET EAU.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES, OR ET SES SELS, ARGENT ET SES SELS, PLUSIEURS SUBSTANCES ORGANIQUES, CALCIUM, SOUFRE, HYPOCHLORITES, HALOGENES, MERCURE, METAUX ALCALINS.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION ET CORROSION: PEAU (OEDEME, AMPOULES), YEUX (LARMOIEMENT, CONJONCTIVITE, OEDEME CORNEEN, CECITE TEMPORAIRE: PLUS TARD POSSIBILITE DE FORMATION DE CATARACTE ET D'ATROPHIE DE LA RETINE ET DE L'IRIS), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES (ROUGEURS, OEDEME, VESICULATION); SI INHALE: TOUX, ECOULEMENT NASAL, DYSPNEE, BRONCHOSPASME, DOULEUR A LA POITRINE, OEDEME PULMONAIRE, MORT

(3) **Chroniques**: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; FATIGUE OLFACTIVE

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
25.00000	18.00000	35.00000	27.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	81
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	AMMONIAC ANHYDRE (LIQUEFIE SOUS PRESSION)
② Autre nom	AMMONIA, ANHYDROUS, (LIQUEFIED GAS UNDER PRESSURES)
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, BRUME D'EAU. NOTE: REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU EN PRENANT SOIN DE NE PAS ETEINDRE LES FLAMMES (REIGNITION EXPLOSIVE)
	Techniques spéciales: FAIRE EVACUER LE PERSONNEL. SI VOUS DEVEZ INTERVENIR, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures: OUVRIR LES FENETRES.
	Traitements des déchets: POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE NEOPRENE
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	AMMONIAC ANHYDRE (LIQUEFIE SOUS PRESSION)

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
			X			INCOLORE	CARACTERISTIQUE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			-77.70			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
637		0.60	15.0				

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
A 450-500C, IL SE DISSOCIE EN AZOTE ET HYDROGENE (GAZ INFLAMMABLE).LORS DE LA COMBUSTION IL EMET: AZOTE ET EAU.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES,HALOGENES,ARGENT,MERCURE, LAITON, CUIVRE, AGENTS OXYDANTS. NOTE: LES CONTENANTS NE DOIVENT PAS ETRE EXPOSES A DES TEMPERATURES SUPERIEURES A 52C.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

② Aigus: GELURE AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE: SI INHALE: IRRITATION ET CORROSION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, TOUX, ECOULEMENT NASAL, DYSPNEE, BRONCHOSPASME, DOULEUR A LA POITRINE, OEDEME PULMONAIRE, MORT

③ Chroniques:

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
25.00000	18.00000	35.00000	27.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	82
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	AMMONIUM, CHLORURE D'
② Autre nom	CHLORURE D'AMMONIUM
③ Utilisation	SOUDURE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction NOTE: UTILISER UNE BRUME D'EAU POUR REFROIDIR LES CONTENANTS EX-POSES. Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des dechets ENFOUIR LES DECHETS. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANT:PLASTIQUE,CAOUTCHOUC
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	AMMONIUM, CHLORURE D'

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H4CLN	53.49			X	POUDRE HYGROSCOPIQUE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive	(8) Densité	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion	(11) Point d'ébullition	(12) Point d'éclair fermé	(13) Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml	1.5274	°C	°C	°C	°C

(14) T° Auto-ignition	(15) Tension de vapeur (20°C)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C)	(21) Granulométrie
°C	mm					374.0000 g/l	Microns

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE A 335 DEGRES C. IL SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES GAZ TOXIQUES: ACIDE CHLORHYDRIQUE ET AMMONIAC

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES (EMISSION DE CHLORURE D'HYDROGENE), ALCALIS (EMISSION D'AMMONIAC), CHLORATE DE POTASSIUM, SELS D'ARGENT, SELS DE PLOMB,TRIFLUORURE DE BROME:NITRATES,NITRITES: PEUT EXPLOSER

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION: PEAU.
INHALATION DES POUSSIERES: IRRITATION DU NEZ, DE LA GORGE
SI INGERE: IRRITATION DE LA BOUCHE ET DE L'ESTOMAC, SOIF, MAUX DE TETE, VOMISSEMENTS, HYPERVENTILATION, SOMNOLENCE, CONFUSION, ACIDOSE METABOLIQUE (INTOXICATION GRAVE); DIURETIQUE.
ANIMAL: IRRITATION DES YEUX.

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	83
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	AMOSITE
② Autre nom	AMOSITE ASBESTOS
③ Utilisation	AGENT IGNIFUGE, FABRICATION DE MATERIEL DE CONSTRUCTION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	AMOSITE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
				X	FIBREUX	GRIS/BRUN	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		3.1750				

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)

22 **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SE DESHYDRATE LORSQUE CHAUFFE MODEREMENT ET SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE FORTEMENT.

23 **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?

24 **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES
Effets — 2 Aigus	NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL (AMIANTE)
Effets — 3 Chroniques	CORNE CUTANEE (KERATOSE); PLAQUES PLEURALES HYALINES OU CALCIFIEES; AMIANTOSE (FIBROSE NON NODULAIRE SITUEE SURTOUT DANS LA MOITIE INFERIEURE DU POUMON): DYSPNEE D'EFFORT, DIMINUTION DE LA CAPACITE VITALE, HYPPOCRATISME DIGITAL, RALES CREPITANTS AUX DEUX BASES LATERALES PULMONAIRES PERSISTANT APRES LA TOUX, SYNDROME EVOLUANT VERS L'INSUFFISANCE RESPIRATOIRE MEME SI L'EXPOSITION EST ARRETEE
Effets — 4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	CANCEROGENE PROUVE
Effets — 7 Autres	
8 Interactions	SYNERGIE: TABAC, SILICE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	84
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	ANHYDRIDE ACETIQUE
② Autre nom	ETHANOIC ANHYDRIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT DE DESHYDRATATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
INCENDIE MINEUR: DIOXYDE DE CARBONE, AGENT CHIMIQUE SEC: INCENDIE MAJEUR: MOUSSE D'ALCOOL. NOTE: L'UTILISATION D'AGENTS CHIMIQUES SECS PEUT PRODUIRE DE L'ECUME

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
COUVRIR DE BICARBONATE DE SODIUM. MELANGER.

Traitements des déchets
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU. ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE PORTER DES VETEMENTS EN CAOUTCHOUC.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS.

Suite à la page suivant

Nom	ANHYDRIDE ACETIQUE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H6O3	102.09		X			INCOLORE	CARACTERISTIQU

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.1	1.0820		-73.10	139.90	49.00	51.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
316	4.00	3.52	2.7				

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE, IL EMET DES VAPEURS ET/OU FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE). A 280 C, IL SE DECOMPOSE ET EMET DU CETENE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ALCOOL, EAU, OXYDANTS FORTS, AMINES, CAUSTIQUES FORTS, ACIDE NITRIQUE, ACIDES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION ET CORROSION: PEAU (ROUGEURS, PLISSEMENT, BLANCHIMENT), YEUX (CONJONCTIVITE, LARMOIEMENT, OEDEME ET OPACIFICATION DE LA CORNEE, PHOTOPHOBIE), VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES; SI INHALE: TOUX, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DYSPNEE, BRONCHITE; SI INGERE: DOULEURS, VOMISSEMENTS, ETAT DE CHOC, COLLAPSUS

(3) Chroniques: DERMITE DE CONTACT: SENSIBILISATION DE LA PEAU

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	20.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	85
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	ANHYDRIDE CARBONIQUE (GAZ)
② Autre nom	DIOXYDE DE CARBONE
③ Utilisation	AGENT D'EXTINCTION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures METTRE UNE VENTILATION FORCEE. FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.
	Traitements des déchets FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☒ Autres HDVS: 50,000 PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ANHYDRIDE CARBONIQUE (GAZ)

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CO2	44.01	X			LOURD, SUFFOCANT	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (25°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		1.53				1.4000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SE SUBLIME A -78.5C; SI CHAUFFE FORTEMENT OU EXPOSE AUX RAYONS UV, SE DECOMPOSE EN MONOXYDE DE CARBONE ET OXYGENE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
METAUX ACTIFS (SODIUM, POTASSIUM, TITANE), DIETHYLMAGNESIUM, ACETYLENURE DE SODIUM, CARBURE DE SODIUM; EN PRESENCE D'EAU OU D'HUMIDITE, IL FORME DE L'ACIDE CARBONIQUE.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) **Aigus**: ASPHYXIE SIMPLE: AUGMENTATION DU RYTHME RESPIRATOIRE ET CARDIAQUE, MAUX DE TETE, SUEURS ABONDANTES, SOUFFLE COURT, VERTIGES, BOURDONNEMENT DANS LES OREILLES, TROUBLES DE LA VISION, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS, INCONSCIENCE ET MORT POSSIBLE
NOTE : GELURES CUTANEES POSSIBLES AU CONTACT DU DIOXYDE DE CARBONE LIQUEFIE OU SOLIDIFIE; VOIR AUSSI : DIOXYDE DE CARBONE SOLIDE

(3) **Chroniques**:

(4) **Tératogènes**: (5) **Mutagènes**: (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5000.00000	9000.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	86
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	ANHYDRIDE CARBONIQUE (SOLIDE)
② Autre nom	DRY ICE
③ Utilisation	AGENT D'EXTINCTION, AGENT REFRIGERANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures OUVRIR LES FENETRES.
	Traitements des déchets LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ANHYDRIDE CARBONIQUE (SOLIDE)

Premiers secours

EN CAS DE CONTACT AVEC LES YEUX, CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS DE CONTACT AVEC LA PEAU, CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
						BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.3500				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						1.4000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? A LA PRESSION ATMOSPHERIQUE, IL PASSE A LA PHASE GAZEUSE SANS LIQUEFACTION
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? METAUX ACTIFS (SODIUM, POTASSIUM, TITANE), DIETHYLMAGNESIUM, CARBURE DE SODIUM ET POTASSIUM, HYDROGENE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	GELURES CUTANEES AU CONTACT; ASPHYXIE (SIMPLE): AUGMENTATION DU RYTHME CARDIAQUE ET RESPIRATOIRE, MAUX DE TETE, TRANSPIRATION, SOUFFLE COURT, VERTIGES, DEPRESSION MENTALE, TROUBLES VISUELS, TREMBLEMENTS, PERTE DE CONSCIENCE, MORT
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5000.00000	9000.00000		

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	87
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	ANHYDRIDE MALEIQUE
② Autre nom	MALEIC ANHYDRIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE RESINES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE. NE PAS UTILISER D'EAU NI D'AGENTS CHIMIQUES SECS. **PREVENIR L'ACCUMULATION DE CHARGES ELECTROSTATIQUES.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. **PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE CARBONE, HYDROCARBURES
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des dechets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ANHYDRIDE MALEIQUE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H2O3	98.06			X	CRISTAUX, PASTILLES	BLANC	ACRE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.5		1.4800	52.80	202.00	103.33	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
477	0.16	3.40	1.4				

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A PLUS DE 200 DEGRES C.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, ALCALIS, PYRIDINE, EAU (FORMATION D'ACIDE MALEIQUE)
(24) Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? AVEC AMINES OU IONS DE METAUX ALCALINS A PLUS DE 150C.

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION ET CORROSION DES YEUX ET DE LA PEAU (BRULURES IMMEDIATES SI LA PEAU EST HUMIDE); EXPOSITION AUX VAPEURS OU AUX POUSSIERES: BRULURES AUX YEUX, IRRITATION ET BRULURES DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, TOUX, ECOULEMENT NASAL, OEDEME PULMONAIRE POSSIBLE; SENSIBILITE ACCRUE DES YEUX A LA LUMIERE, VISION DOUBLE, LARMOIEMENTS
	(3) Chroniques	IRRITATION DE LA PEAU ET DES YEUX; BRONCHITE POSSIBLE; SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (RASH CUTANE) ET DES POUMONS (ASTHME)
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
0.25000	1.00000		

1091 (86-10)

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	88
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	ANHYDRIDE MOLYBDIQUE
② Autre nom	MOLYBDENUM TRIOXIDE
③ Utilisation	FABRICATION D'ALLIAGES, AGENT ANTI-CORROSIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: SI IMPLIQUE DANS UN FEU: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Suite à la page suivante

Nom	ANHYDRIDE MOLYBDIQUE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
MOO3	143.95			X	POUDRE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.6900	795.00	1155.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						1.0660	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE, IL JAUNIT; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
METAUX ALCALINS (SODIUM, POTASSIUM)

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES

(3) Chroniques: ANEMIE; DOULEURS ARTICULAIRES AU NIVEAU DES GENOUX, DES MAINS ET DES PIEDS; PNEUMOCONIOSE POSSIBLE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	89
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	ANHYDRIDE PHTALIQUE
② Autre nom	PHTHALIC ANHYDRIDE
③ Utilisation	AGENT PLASTIFIANT, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, EAU PULVERISEE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 10,000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ANHYDRIDE PHTALIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H4O3	148.11			X	EN PAILLETTE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.5000	131.00	284.00	151.00	165.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
570			1.7			6.2000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
A LA CHALEUR, EMET DES VAPEURS TOXIQUES D'ACIDE PHTALIQUE ET DE MONOXYDE DE CARBONE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, EAU (FORMATION D'ACIDE PHTALIQUE): REAGIT VIOLEMMENT AU CONTACT D'ACIDE NITRIQUE

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION ET CORROSION POSSIBLE: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, ECOULEMENT NASAL, SAIGNEMENTS DE NEZ, OEDEME PULMONAIRE POSSIBLE; BRULEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, ETAT DE CHOC, COMA, MORT (INTOXICATION GRAVE)

(3) Chroniques: IRRITATION DE LA PEAU (DERMATITE) ET DES YEUX; SENSIBILISATION: PEAU (RASH CUTANE ALLERGIQUE), POUMON (BRONCHITE, ASTHME)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
1.00000	6.00000 (à 25°C)	4.00000	24.00000 (à 25°C)

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	90
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	86 08 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	ANILINE
② Autre nom	ANILINE OIL
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES ET DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES D'AZOTE, OXYDES DE CARBONE. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HOVS: 100 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ANILINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H7N	93.12		X		HUILEUX	INCOLORE	AMINE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
1.0	1.0200		-6.20	184.40	76.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
700	0.60		1.3	0.1		34.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? BRUNIT RAPIDEMENT LORSQU'EXPOSE A L'AIR ET A LA LUMIERE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES FORTS, OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION : PEAU, YEUX; METHEMOGLOBINEMIE : CYANOSE (BLEUISSEMENT DES LEVRES, OU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES), MAUX DE TETE, FAIBLESSE, VERTIGES, ATAXIE, DYSPNEE A L'EFFORT, SOMNOLENCE POUVANT EVOLUER VERS LE COMA; ANEMIE HEMOLYTIQUE COMPLIQUANT LA METHEMOGLOBINEMIE; DOMMAGES OCULAIRES
	(3) Chroniques	PERTE DE POIDS; ANEMIE; FAIBLESSE; IRRITABILITE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
5.00000	19.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	91
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 10 16

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ANISIDINE (ORTHO-)
(2) Autre nom	AMINO-1 METHOXY-2 BENZENE
(3) Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. DES FUMEES D'OXYDES D'AZOTE ET DE MONOXYDE DE CARBONE PEUVENT SE DEGAGER LORS D'UN INCENDIE.

(3) Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HOVS: 50 MG/M3

(5) Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	ANISIDINE (ORTHO-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H9NO	123.15		X		HUILEUX	JAUNE PALE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1080		5.00	225.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	0.10					13.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
BRUNIT SI EXPOSE A L'AIR ET A LA LUMIERE; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU

(3) Chroniques: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU, DERMATITE; MAUX DE TETE, VERTIGES, METHEMOGLOBINEMIE ET SULFHEMOGLOBINEMIE
ANIMAL: ANEMIE, RETICULOCYTOSE; NEPHROTOXIQUE

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
0.10000	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	92
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 13

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ANISIDINE (PARA-)
(2) Autre nom	AMINO-1 METHOXY-4 BENZENE
(3) Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE Techniques speciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des dechets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 50 MG/M3
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ANISIDINE (PARA-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H9NO	123.15			X	CRISTALLIN	ROUGE-BRUN	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.0890	57.00	246.00	30.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE ET DE MONOXYDE DE CARBONE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU

(3) Chroniques: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU, DERMATITE; MAUX DE TETE, VERTIGES, METHEMOGLOBINEMIE ET SULFHEMOGLOBINEMIE
ANIMAL: ANEMIE, RETICULOCYTOSE; NEPHROTOXIQUE

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.10000	0.50000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	93
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 08

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ANTHOPHYLLITE
(2) Autre nom	AMIANTE ANTHOPHYLLITE
(3) Utilisation	AGENT IGNIFUGE, FABRICATION DE MATERIEL DE CONSTRUCTION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Nom	ANTHOPHYLLITE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	FIBREUX	GRISATRE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.9750				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE FORTEMENT.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☐ Oui ☒ Non — Si oui, lesquelles?

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL (AMIANTE)

(3) Chroniques: CORNE CUTANEE (KERATOSE); PLAQUES PLEURALES HYALINES OU CALCIFIEES; AMIANTOSE (FIBROSE NON NODULAIRE SITUEE SURTOUT DANS LA MOITIE INFERIEURE DU POUMON): DYSPNEE D'EFFORT, DIMINUTION DE LA CAPACITE VITALE, HYPPOCRATISME DIGITAL, RALES CREPITANTS AUX DEUX BASES LATERALES PULMONAIRES PERSISTANT APRES LA TOUX, SYNDROME EVOLUANT VERS L'INSUFFISANCE RESPIRATOIRE MEME SI L'EXPOSITION EST ARRETEE

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE

(7) Autres:

(8) Interactions: SYNERGIE: TABAC, SILICE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	94
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	ANTIMOINE
② Autre nom	ANTIMONY
③ Utilisation	SEMI-CONDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT, LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU PULVERISEE
	Techniques spéciales:
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 80 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ANTIMOINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
SB	121.75			X	LUSTRE	GRIS	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		6.6910	630.00	1635.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
IL S'OXYDE SI EXPOSE A L'AIR HUMIDE: SI CHAUFFE FORTEMENT, IL Y A DEGAGEMENT DE FUMEES BLANCHES (SB4O6)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, TRIFLUORURE DE CHLORE, ACIDES CONCENTRES: IL S'ENFLAMME SI EXPOSE A DES ATMOSPHERES DE FLUOR, BROME, IODE OU CHLORE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: SYNDROME CHOLERIFORME: IRRITATION: PEAU ET MUQUEUSES NASALES, CONJONCTIVES, BRONCHIQUES ET DIGESTIVES: TOUX, DYSPNEE, DOULEURS THORACIQUES: GASTRO-ENTERITE, ANEMIE HEMOLYTIQUE, INSUFFISANCE SURRENALIENNE, PERTURBATIONS ELECTROLYTIQUES, HEPATONEPHRITE, COMA CONVULSIF, TROUBLES CARDIOVASCULAIRES ET HEMOSTATIQUES, LESIONS HEPATIQUES RENALES ET NERVEUSES

(3) Chroniques: INAPPETENCE, FATIGUE, IRRITABILITE: PEAU: IRRITATIONS, ALLERGIE, ERUPTIONS: IRRITATION DES MUQUEUSES: ATTEINTES HEPATIQUES ET HEMATOLOGIQUES: TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX (ULCERES, CRAMPES, DIARRHEES ET VOMISSEMENTS), ORL (RHINITE, PHARYNGITE, CLOISON NASALE PERFOREE) RESPIRATOIRES (TOUX, BRONCHITE, EMPHYSEME, PNEUMOCONIOSE): ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres: HUMAIN: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.50000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	95
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	ANTIMOINE, TRICHLORURE D'
② Autre nom	TRICHLORURE D'ANTIMOINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction NE PAS UTILISER D'EAU. Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. CHAUFFE A DECOMPOSITION, EMET DU CHLORE & DES OXYDES D'ANTIMOINE.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 80 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.

Nom	ANTIMOINE, TRICHLORURE D'

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
SBCL3	228.13			X	HYGROSCOPIQUE	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		3.1400	73.40	223.50		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		7.90				6016.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
EN PRESENCE D'HUMIDITE, LIBERE DE LA CHALEUR ET DU CHLORURE D'HYDROGENE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, ACIDES; REAGIT VIOLEMMENT AVEC LES BASES; AMMONIAC, ALUMINIUM, POTASSIUM, SODIUM. AU CONTACT DE L'AIR, LIBERE DU CHLORURE D'HYDROGENE.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION ET CORROSION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; SI INGERE: MAUX DE GORGE, MAUX DE TETE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, PERTE D'APPETIT.
Effets (3) Chroniques	GOUT METALLIQUE, PERTE DE POIDS, TROUBLES OLFACTIFS
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.50000 à 25° C		à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	96
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	ANTIMOINE, TRIOXYDE D'
② Autre nom	TRIOXYDE D'ANTIMOINE
③ Utilisation	AGENT IGNIFUGE, FABRICATION DE CERAMIQUE OU DE VERRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU PULVERISEE, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Suite à la page suivante

Nom	ANTIMOINE, TRIOXYDE D'

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O3SB2	291.52			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.6700	655.00	1425.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION, IL PRODUIT DU PENTOXYDE D'ANTIMOINE ET OU TETROXYDE D'ANTIMOINE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
TRIFLUORURE DE BROME, ACIDES.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU; SI INHALE: INFLAMMATION POSSIBLE DES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
SI INGERE, POSSIBILITE DE: SALIVATION, TOUX, GOUT METALLIQUE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS MUSCULAIRES, DOMMAGES HEPATIQUES.
ANIMAL: IRRITATION DES YEUX

(3) Chroniques:
DERMATOSE POSSIBLE; ATTEINTE PULMONAIRE POSSIBLE;
ANIMAL: PNEUMONITE; ATTEINTES HEPATIQUES, SPLENIQUES ET SANGUINES

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	97
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	ANTU
② Autre nom	ALPHA-NAPHTYLTHIOUREE
③ Utilisation	RONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 100 MG/M3
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ANTU

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C11H10N2S	202.00			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			198.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.6000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: SI INGERE: VOMISSEMENTS, DYSPNEE, CYANOSE, CONGESTION PULMONAIRE: ANIMAL: OEDEME PULMONAIRE, EFFUSION PLEURALE, DOMMAGES PULMONAIRES ET HEPATIQUES (INGESTION)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.30000	0.90000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	98
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 09 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARGENT
② Autre nom	ARGENT (METAL)
③ Utilisation	SOUDURE ET FABRICATION D'ALLIAGE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS SPECIAUX POUR LES FEUX CAUSES PAR LES METAUX NOTE: NE PAS UTILISER D'EAU Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES PRODUIT DE COMBUSTION: OXYDE D'ARGENT
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ARGENT

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AG	107.87			X	METALLIQUE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	10.5300	10.4000	961.00	2212.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? EN PRESENCE:D'ACETYLENE, D'AMMONIAC, D'AZOTURE DE BROME, DE TRIFLUORURE DE CHLORE, DE PEROXYDE D'HYDROGENE, D'ACIDES O-XALIQUE, SULFURIQUE OU TARTARIQUE, IL Y A RISQUE D'INCENDIE.
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU
Effets	(3) Chroniques	COLORATION DES YEUX, DES MUQUEUSES ET DE LA PEAU EN BLEU GRIS (ARGYROSE): BRONCHITE CHRONIQUE
Effets	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
Effets	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.01000 à 25° C		0.03000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	99
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARGENT, NITRATE D'
② Autre nom	NITRATE D'ARGENT
③ Utilisation	CATALYSEUR, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT EN PRESENCE DE SUBSTANCES ORGANIQUES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	EAU
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES D'AZOTE.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation		VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ARGENT, NITRATE D'

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AGNO3	169.89			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.3500	212.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		4.40				2500.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A 444 DEGRES C; EN PRESENCE DE MATIERES ORGANIQUES ET DE LUMIERE, IL Y A PHOTOREDUCTION; HYGROSCOPIQUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AMMONIAC, ARSENIC, CARBURE DE CALCIUM, MAGNESIUM, ALCALIS, CHLORURES, IODURES, THIOCYANATES, SELS FERREUX, CARBONATES, PHOSPHATES, HYPOPHOSPHITES, TARTRATES, ACIDE TANNIQUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION ET BRULURES DE LA PEAU ET DES YEUX; IRRITATION SEVERE DES VOIES RESPIRATOIRES; SI INGERE: NOIRCISSEMENT DE LA PEAU, DES MUQUEUSES, DE LA GORGE ET DE L'ABDOMEN, SALIVATION, VOMISSEMENTS DE COULEUR NOIRE, DIARRHEE, ANURIE, CONVULSIONS, COMA, MORT
	(3) Chroniques	BRONCHITE CHRONIQUE; ARGYRIE: COLORATION GRIS-NOIR DE LA PEAU, DE LA CONJONCTIVE ET DES MUQUEUSES
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.01000 à 25° C		0.03000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	100
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARGON
② Autre nom	GASEOUS ARGON
③ Utilisation	ATMOSPHERE INERTE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: EVACUER LE PERSONNEL DU LIEU D'INCENDIE. ARROSER ABONDAMMENT A DISTANCE LES CONTENANTS EXPOSES JUSQU'A CE QU'ILS SOIENT FRAIS ET DEPLACER LES S'IL N'Y A PAS DE RISQUE.
③ Fuites ou accidents	Mesures: OUVRIR LES FENETRES. METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets: LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ARGON

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
AR	39.95	X			TRANSPARENT, LOURD	INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			-189.20	-185.70		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
		1.38				0.0060	

㉒ Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [X] Non Si oui, lesquelles?
㉔ Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	ASPHYXIE SIMPLE: INCOORDINATION MUSCULAIRE, DETERIORATION MENTALE, FATIGUE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS, COMA, MORT POSSIBLE
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	101
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	AROCHLOR 1254
② Autre nom	
③ Utilisation	ECHANGEUR DE CHALEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivant

Nom	AROCHLOR 1254

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
	327.00		X		VISQUEUX	JAUNATRE	

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		1.5000	10.00	375.00		

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A DECOMPOSITION, IL EMET DES VAPEURS ET DES GAZ TOXIQUES (CHLORURE D'HYDROGENE, MONOXYDE DE CARBONE)
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS.
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES APRES DELAI: CHLORACNE ET AUTRES PROBLEMES CUTANES; ENFLURE DES PAUPIERES; POSSIBILITE DE DOMMAGES HEPATIQUES POUVANT CONDUIRE A: FATIGUE, URINE FONCEE, JAUNISSE; NOTE: CE PRODUIT S'ACCUMULE AU NIVEAU DES TISSUS ADIPEUX
	3 Chroniques	NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL AINSI QUE LA FICHE TOXICOLOGIQUE "BPC"
	4 Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE
	5 Mutagènes	
	6 Cancérogènes	CANCEROGENE POSSIBLE
	7 Autres	ANIMAL: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		1.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	102
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARSENATE DE LITHIUM
② Autre nom	ARSENIATE DE LITHIUM
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ARSENATE DE LITHIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
ASLI3O4	159.73			X	POUDRE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.0700				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	INFORMATION INCONNUE
	(3) Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	103
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARSENIATE DE SODIUM
② Autre nom	ARSENATE DE SODIUM
③ Utilisation	INSECTICIDE, AGENT DE PRESERVATION DU BOIS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES ACIDES.

Suite à la page suivant

Nom	ARSENIATE DE SODIUM

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES, RINCER YEUX ET PEAU AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
ASNA304	208.00			X			

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'ARSENIC
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: IRRITATION: PEAU, YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES; SI INHALE: TOUX, DYSPNEE, DOULEURS THORACIQUES, LARYNGITE, BRONCHITE, DOMMAGES AU SYSTEME RESPIRATOIRE; SI INGERE: APRES DELAI: FAIBLESSE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, CRAMPES MUSCULAIRES, CYANOSE, COMA, CONVULSIONS, PARALYSIE, MORT; NEUROPATHIES PERIPHERIQUES, HEPATO ET NEPHROTOXICITE
	(3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: CONJONCTIVITE, PHARYNGITE, ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, HYPERPIGMENTATION ET SENSIBILISATION CUTANEE, HYPERKERATOSE (PAUME DES MAINS ET PLANTE DES PIEDS), TROUBLES RESPIRATOIRES, ANEMIE, DESORDRES HEMATOPOIETIQUES, ATTEINTE CARDIOVASCULAIRE, NEUROPATHIES PERIPHERIQUES
	(4) Tératogènes	TERATOGENE POSSIBLE
	(5) Mutagènes	
	(6) Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE
	(7) Autres	TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE (HUMAIN). FOETOTOXIQUE (ANIMAL).
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	104
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARSENIATE DE SODIUM DIBASIQUE
② Autre nom	DISODIUM ARSENATE
③ Utilisation	FONGICIDE, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.

Suite à la page suivant

Nom	ARSENIATE DE SODIUM DIBASIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HASNA2O4	185.91			X	POUDREUX		INODORE

(7) Limite de détection olfactive	(8) Densité	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion	(11) Point d'ébullition	(12) Point d'éclair fermé	(13) Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml		°C	°C	°C	°C

(14) T° Auto-ignition	(15) Tension de vapeur (20°C)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C)	(21) Granulométrie
°C	mm					g/l	Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, BASES FORTES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: IRRITATION: PEAU, YEUX, MUQUEUSES; INHALATION: TOUX, DYSPNEE, DOULEURS THORACIQUES, LARYNGITE, BRONCHITE, DOMMAGES AU SYSTEME RESPIRATOIRE; INGESTION: APRES DELAI: FAIBLESSE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, CRAMPES MUSCULAIRES, CYANOSE, COMA, CONVULSIONS, PARALYSIE, MORT; NEUROPATHIES PERIPHERIQUES, DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX
	(3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: CONJONCTIVITE, PHARYNGITE, ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, HYPERPIGMENTATION CUTANEE, HYPERKERATOSE (PAUME DES MAINS, PLANTE DES PIEDS), DERMATITES (SENSIBILISATION), TROUBLES RESPIRATOIRES, ANEMIE, DESORDRES HEMATOPOIETIQUES, ATTEINTE CARDIOVASCULAIRE, NEUROPATHIES PERIPHERIQUES
	(4) Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE; (5) Mutagènes: ; (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	105
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARSENIATE DE SODIUM DIBASIQUE HEPTAHYDRATE
② Autre nom	SODIUM ARSENATE HEPTAHYDRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction SI IMPLIQUE DANS UN FEU: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ARSENIATE DE SODIUM DIBASIQUE HEPTAHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE
BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H15ASNA2011	312.05			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.8700	130.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
DEVIENT ANHYDRE A 100 DEGRES C; SE DECOMPOSE A PLUS DE 180
DEGRES C EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES D'ARSENIC.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS, BASES FORTES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: INHALATION DES POUSSIERES: IRRITATION DES YEUX, DU NEZ ET DE LA GORGE, TROUBLES RESPIRATOIRES (LARYNGITE ET BRONCHITE POSSIBLES); ERUPTIONS CUTANEES POSSIBLES AU CONTACT: SI INGERE: DIFFICULTES A AVALER, TOUX, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE: CYANOSE, COMA, CONVULSIONS ET MORT POSSIBLES

(3) **Chroniques**: ERUPTIONS CUTANEES POSSIBLES AU CONTACT: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC : CONJONCTIVITE, PHARYNGITE, ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, HYPERPIGMENTATION ET SENSIBILISATION CUTANEE, HYPERKERATOSE (PAUME DES MAINS ET PLANTE DES PIEDS), TROUBLES RESPIRATOIRES, ANEMIE, DESORDRES HEMATOPOIETIQUES, ATTEINTE CARDIOVASCULAIRE, NEUROPATHIES PERIPHERIQUES

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
TERATOGENE SUSPECTE		

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	106
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARSENIATE DE SODIUM DODECAHYDRATE
② Autre nom	SODIUM ARSENATE DODECAHYDRATE
③ Utilisation	INSECTICIDE, AGENT DE PRESERVATION DU BOIS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ARSENIATE DE SODIUM DODECAHYDRATE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES, RINCER YEUX ET PEAU AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
	423.93			X	CRISTAUX	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.7593	86.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'ARSENIC
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	PAR ANALOGIE AUX COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: IRRITATION: PEAU, YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES; SI INHALE: TOUX, DYSPNEE, DOULEURS THORACIQUES, LARYNGITE, BRONCHITE, DOMMAGES AU SYSTEME RESPIRATOIRE; SI INGERE: APRES DELAI: FAIBLESSE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, CRAMPES MUSCULAIRES, CYANOSE, COMA, CONVULSIONS, PARALYSIE, MORT; NEUROPATHIES PERIPHERIQUES, HEPATO ET NEPHROTOXICITE
Effets (3) Chroniques	PAR ANALOGIE AUX COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: CONJONCTIVITE, PHARYNGITE, ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, HYPERPIGMENTATION ET SENSIBILISATION CUTANEE, HYPERKERATOSE (PAUME DES MAINS ET PLANTE DES PIEDS), TROUBLES RESPIRATOIRES, ANEMIE, DESORDRES HEMATOPOIETIQUES, ATTEINTE CARDIOVASCULAIRE, NEUROPATHIES PERIPHERIQUES
(4) Tératogènes	TERATOGENE POSSIBLE
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE
(7) Autres	TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE (HUMAIN). FOETOTOXIQUE (ANIMAL).
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	107
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARSENIC
② Autre nom	METALLIC ARSENIC
③ Utilisation	ALLIAGE, SOUDURE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: UTILISER DES MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU. Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLE CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ARSENIC

Premiers secours

EN CAS D'INTOXICATION, TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AS	74.92			X	BRILLANT	ARGENTE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.7240				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
S'OXYDE FACILEMENT EN ANHYDRIDE ARSENIEUX LORSQU'EXPOSE A L'AIR HUMIDE; SUBLIME A 613C.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, ACIDES, HALOGENES, TRICHLORURE D'AZOTE, CARBURE DE RUBIDIUM, NITRATE D'ARGENT, OXYCHLORURES, HALOGENURES DE BROME, PERMANGANATES.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU, MEMBRANES MUQUEUSES; SI INHALE: TOUX, DYSPNEE, OEDEME PULMONAIRE, CEPHALEES, VERTIGES, DOULEURS DANS LES MEMBRES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, DOULEURS ABDOMINALES, CYANOSE, CONJONCTIVITE; SI INGERE: SECHERESSE ET BRULURES DE LA BOUCHE, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE, CYANOSE, INFLAMMATION GASTRO-INTESTINALE, DESHYDRATATION, HYPOTENTION, COLLAPSUS, COMA, MORT

(3) **Chroniques**: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU, DERMITE DE CONTACT, HYPERPIGMENTATION CUTANEE, HYPERKERATOSE PALMO-PLANTAIRE, ONGLES STRIES; NEUROPATHIES PERIPHERIQUES, PARESTHESIE; PERFORATION DE LA CLOISON NASALE; VOMISSEMENTS, DIARRHEE, NEPHRITE; DOMMAGES HEMATOLOGIQUES; CIRRHOSE DU FOIE POSSIBLE; ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE; INGESTION REPETEES (FAIBLES QUANTITES): POSSIBILITE DE TOLERANCE

(4) **Tératogènes**: — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**: CANCEROGENE PROUVE

(7) **Autres**: TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'HUMAIN.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	108
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 03 06

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ARSENIC, PENTOXYDE D'
(2) Autre nom	PENTOXYDE D'ARSENIC
(3) Utilisation	FABRICATION DU VERRE, AGENT DE PRESERVATION DU BOIS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ARSENIC, PENTOXYDE D'

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
AS2O5	229.84			X	DELIQUESCENT	BLANC	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		4.3200				

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE A 315 DEGRES C; EN PRESENCE D'EAU, IL FORME L'ACIDE ORTHOARSENIQUE (H3AS04)
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? REAGIT VIOLEMMENT AVEC LE CARBURE DE RUBIDIUM
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: IRRITATION: PEAU, YEUX, MUQUEUSES; INHALATION: TOUX, DYSPNEE, DOULEURS THORACIQUES, LARYNGITE, BRONCHITE, DOMMAGES AU SYSTEME RESPIRATOIRE; INGESTION: APRES DELAI: FAIBLESSE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, CRAMPES MUSCULAIRES, CYANOSE, COMA, CONVULSIONS, PARALYSIE, MORT; NEUROPATHIES PERIPHERIQUES, DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX
Effets ③ Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: CONJONCTIVITE, PHARYNGITE, ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, HYPERPIGMENTATION CUTANEE, HYPERKERATOSE (PAUME DES MAINS, PLANTE DES PIEDS), DERMATITES (SENSIBILISATION), TROUBLES RESPIRATOIRES, ANEMIE, DESORDRES HEMATOPOIETIQUES, ATTEINTE CARDIOVASCULAIRE, NEUROPATHIES PERIPHERIQUES
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	109
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARSENIC, TRICHLORURE D'
② Autre nom	TRICHLORURE D'ARSENIC
③ Utilisation	HERBICIDE, INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion
- Moyens d'extinction
- Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
- Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
- Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation: EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage: CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ARSENIC, TRICHLORURE D'

Premiers secours

EN CAS D'INTOXICATION, DONNER DE L'OXYGENE. EVITER LA RESPIRATION BOUCHE-A-BOUCHE. TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
ASCL3	181.30		X		HUILEUX	JAUNATRE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	2.1630		-8.50	130.20		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		6.25					

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? SODIUM, POTASSIUM, ALUMINIUM
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU; OEDEME PULMONAIRE, CY- KERATOSE DES PLANTES DE PIEDS ET DES PAUMES; NEUROPATHIE PERIPHERI- QUE; HEMATURIE, ANURIE.
Effets (3) Chroniques	SENSIBILISATION: PEAU; DERMATITE, HYPERPIGMENTATION CUTANEE, HYPER- KERATOSE DES PLANTES DES PIEDS ET DES PAUMES; NEUROPATHIE PERIPHERI- QUE; HEMATURIE, ANURIE
(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	110
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 26

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ARSENIC, TRIOXYDE D'
(2) Autre nom	TRIOXYDE D'ARSENIC
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES, MORDANT A TEINTURE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ARSENIC, TRIOXYDE D'

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AS2O3	197.84			X	POUDRE AMORPHE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.7380	312.30	465.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						37.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES VAPEURS DE TRIOXYDE D'ARSENIC ET DES FUMEES D'ARSINE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
CARBURE DE RUBIDIUM, TRIFLUORURE DE CHLORE, FLUOR, MERCURE, DIFLUORURE D'OXYGENE, CHLORATE DE SODIUM, ACIDES, FLUORURE D'HYDROGENE, ACIDE TANNIQUE.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: IRRITATION: PEAU, YEUX, MUQUEUSES; INHALATION: TOUX, DYSPNEE, DOULEURS THORACIQUES, LARYNGITE, BRONCHITE, DOMMAGES AU SYSTEME RESPIRATOIRE; INGESTION: APRES DELAI: FAIBLESSE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, CRAMPES MUSCULAIRES, CYANOSE, COMA, CONVULSIONS, PARALYSIE, MORT; NEUROPATHIES PERIPHERIQUES, DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX

(3) **Chroniques**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: CONJONCTIVITE, PHARYNGITE, ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, HYPERPIGMENTATION CUTANEE, HYPERKERATOSE (PAUME DES MAINS, PLANTE DES PIEDS), DERMATITES (SENSIBILISATION), TROUBLES RESPIRATOIRES, ANEMIE, DESORDRES HEMATOPOIETIQUES, ATTEINTE CARDIOVASCULAIRE, NEUROPATHIES PERIPHERIQUES

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
		CANCEROGENE POSSIBLE

(7) **Autres**: TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'HUMAIN.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	111
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARSENITE DE POTASSIUM
② Autre nom	POTASSIUM ARSENITE, SOLID
③ Utilisation	AGENT REDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ARSENITE DE POTASSIUM

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES, RINCER YEUX ET PEAU AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
	146.02			X	POUDREUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE LORSQU'EXPOSE A L'AIR. CHAUFFE, IL PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES D'ARSENIC.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? HYGROSCOPIQUE. LES ARSENITES DE METAUX ALCALINS EN SOLUTION AQUEUSE SONT OXYDES LENTEMENT EN ARSENIATES PAR L'OXYGENE ATMOSPHERIQUE. NOTE: CE PRODUIT A UN COMPOSITION VARIABLE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: IRRITATION: PEAU, YEUX, MUQUEUSES: INHALATION: TOUX, DYSPNEE, DOULEURS THORACIQUES, LARYNGITE, BRONCHITE, DOMMAGES AU SYSTEME RESPIRATOIRE: INGESTION: APRES DELAI: FAIBLESSE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, CRAMPES MUSCULAIRES, CYANOSE, COMA, CONVULSIONS, PARALYSIE, MORT: NEUROPATHIES PERIPHERIQUES, DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX
Effets (3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSERNIC: CONJONCTIVITE, PHARYNGITE, ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, HYPERPIGMENTATION ET SENSIBILISATION CUTANEE, HYPERKERATOSE(PAUME DES MAINS ET PLANTES DES PIEDS), TROUBLES RESPIRATOIRES, ANEMIE, DESORDRES HEMATOPOIETIQUES, ATTEINTE CARDIOVASCULAIRE, NEUROPATHIES PERIPHERIQUES
(4) Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE
(5) Mutagènes	MUTAGENE SUSPECTE
(6) Cancérogènes	CANCEROGENE POSSIBLE
(7) Autres	ANIMAL: EMBRYOTOXIQUE, TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE.
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	112
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARSENITE DE SODIUM
② Autre nom	SODIUM ARSENITE
③ Utilisation	HERBICIDE, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
SI IMPLIQUE DANS UN FEU: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS
PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDE DE SODIUM, OXYDES D'ARSENIC.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ARSENITE DE SODIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
ASNAO2	130.91			X	POUDREUX	BLANC/GRIS	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.8700				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE: ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE DE L'AIR

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS, AGENTS OXYDANTS FORTS.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: IRRITATION: PEAU, YEUX, MUQUEUSES; INHALATION: TOUX, DYSPNEE, DOULEURS THORACIQUES, LARYNGITE, BRONCHITE, DOMMAGES AU SYSTEME RESPIRATOIRE; INGESTION: APRES DELAI: FAIBLESSE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, CRAMPES MUSCULAIRES, CYANOSE, COMA, CONVULSIONS, PARALYSIE, MORT; NEUROPATHIES PERIPHERIQUES, DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX

(3) Chroniques: LESIONS CUTANEES (ERYTHEME, PAPULES, ULCERATIONS); ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: CONJONCTIVITE, PHARYNGITE, ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, HYPERPIGMENTATION ET SENSIBILISATION CUTANEE, HYPERKERATOSE (PAUME DES MAINS ET PLANTE DES PIEDS) TROUBLES RESPIRATOIRES, ANEMIE, DESORDRES HEMATOPOIETIQUES, ATTEINTE CARDIOVASCULAIRE, NEUROPATHIES PERIPHERIQUES

(4) Tératogènes: TERATOGENE POSSIBLE — (5) Mutagènes: MUTAGENE SUSPECTE — (6) Cancérogènes:

(7) Autres: ANIMAL: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	113
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARSENIURE DE LITHIUM
② Autre nom	LITHIUM ARSENIDE (LI3AS)
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	

Nom	ARSENIURE DE LITHIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
ASLI3	231.64			X			

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	INFORMATION INCONNUE
	(3) Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25° C		à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	114
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	ARSINE
② Autre nom	ARSENIURE D'HYDROGENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE.
FERMER LA VALVE DE LA BONBONNE. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERI-
SEE LES CONTENANTS EXPOSES POUR PREVENIR L'EXPLOSION.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL
COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: HYDROGENE, ARSENIC, OXYDES
D'ARSENIC.

③ Fuites ou accidents

Mesures
OUVRIR LES FENETRES.
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 6 PPM

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE
CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ARSINE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H3AS	77.95	X				INCOLORE	AIL

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
0.5			-116.00	-55.00		

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
		2.66	4.5			0.7000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? IL SE DECOMPOSE A 230 DEGRES C; SI EXPOSE A LA LUMIERE ET A L'HUMIDITE, IL SE DECOMPOSE EN LAISSANT UN DEPOT D'ARSENIC
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, CHLORE, ACIDE NITRIQUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	MAUX DE TETE, MALAISES, FAIBLESSE, ETOURDISSEMENTS, DYSPNEE, DOULEURS ABDOMINALES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, PALPITATIONS, HEMOLYSE, CYANOSE, OEDEME PULMONAIRE, TROUBLES CARDIAQUES (ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE), DEFAILLANCE RENALE, DOMMAGES HEPATIQUES; DELIRE, COMA ET MORT POSSIBLES
	③ Chroniques	ANEMIE, FAIBLESSE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.05000	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	115
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	ASPHALTE, FUMEES D'
② Autre nom	FUMEES D'ASPHALTE
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures
	Traitements des déchets
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ASPHALTE, FUMEES D'

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
		X					

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES
Effets (2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES (VOIR AUSSI: ASPHALTE)
Effets (3) Chroniques	ATTEINTE POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	116
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	ATRAZINE
② Autre nom	CHLORO-2 ETHYLAMINO-4 ISOPROPYLAMINO-6 TRIAZINE-1,3,5
③ Utilisation	HERBICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ATRAZINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H14CLN5	216.06			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.1870	172.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.0700	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? EST HYDROLYSE PAR LES ALCALIS ET LES ACIDES MINERAUX
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	ANIMAL: IRRITATION DE LA PEAU ET DES YEUX; INGESTION: DIMINUTION OU AUGMENTATION DE LA FREQUENCE RESPIRATOIRE, HYPOACTIVITE, FAIBLESSE MUSCULAIRE, DYSPNEE, INCOORDINATION, SPASMES, HYPOTHERMIE, MORT POSSIBLE
Effets (3) Chroniques	SENSIBILISATION DE LA PEAU: DERMATITE POSSIBLE
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	10.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	117
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	AZINPHOS-METHYL
② Autre nom	GUTHION
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 5MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	AZINPHOS-METHYL

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H12N3O3PS2	317.33			X	CRISTALLIN	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.4400	73.50			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.0330	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? IL SE DECOMPOSE A PLUS DE 200 DEGRES C EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE SOUFRE ET DE PHOSPHORE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS: EST HYDROLYSE PAR LES ACIDES ET LES ALCALIS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	VISION BROUILLEE, MYOSIS, MAUX DE TETE, VERTIGES, TROUBLES DU COMPORTEMENT, FAIBLESSE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, FASCICULATION, SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE, TRANSPIRATION, SALIVATION, LARMOIEMENTS, OEDEME PULMONAIRE, CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE, CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE
	(3) Chroniques	NOTE : CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.20000		0.60000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	118
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	AZOTE, BIOXYDE D'
② Autre nom	DIOXYDE D'AZOTE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION D'EXPLOSIFS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES. CEUX-CI PEUVENT SE RUPTURER LORS D'UN INCENDIE.
③ Fuites ou accidents	Mesures METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 50 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	AZOTE, BIOXYDE D'

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
NO2	46.01		X			BRUN-ROUGE	IRRITANT

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.4500	-11.20	21.15		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	720.00	2.83					

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? A BASSE TEMPERATURE, FORME DU TETROXYDE D'AZOTE; SI CHAUFFE, EMET DES OXYDES D'AZOTE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? MATIERES COMBUSTIBLES, HYDROCARBURES CHLORES, AMMONIAQUE, DISULFURE DE CARBONE, EAU, AGENTS REDUCTEURS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, PEAU (HUMIDE); PNEUMONIE ET DOMMAGES PULMONAIRES PERMANENTS POSSIBLES, SENSATION DE SERREMENT ET DE BRULEMENTS A LA POITRINE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES GRAVES (APRES DELAI), CYANOSE, PERTE DE CONSCIENCE ET MORT POSSIBLE; NOTE: LES SYMPTOMES PEUVENT APPARAITRE PLUSIEURS JOURS APRES L'EX-POSITION
Effets ③ Chroniques	AUGMENTATION DU RISQUE DE MALADIES CARDIOVASCULAIRES ANIMAL (RAT) : INHALATION DE FAIBLES CONCENTRATIONS : ATTEINTE DES VOIES RESPIRATOIRES **NOTE : LA LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE EST DE 0.0018 PPM
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	9.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	119
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 02 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	AZOTE, MONOXYDE D'
② Autre nom	MONOXYDE D'AZOTE
③ Utilisation	STABILISATEUR, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: NOTE: LES CONTENANTS PEUVENT SE RUPTURER LORS D'UN INCENDIE. FAIRE EVACUER LE PERSONNEL DU SECTEUR DANGEREUX.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. D'UNE DISTANCE SECURITAIRE, REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: OUVRIR LES FENETRES. METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets: FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 100 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	AZOTE, MONOXYDE D'

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
NO	30.01	X				INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
1.0			-163.60	-151.70		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						47.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EMET DES GAZ TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION; FORME DU DIOXYDE D'AZOTE AU CONTACT D'OXYGENE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
MATIERES COMBUSTIBLES, AGENTS REDUCTEURS, HYDROCARBURES CHLORES, AMMONIAC, DISULFURE DE CARBONE, FLUOR, METAUX; AU CONTACT D'EAU, PEUT EMETTRE DES FUMEES CORROSIVES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) **Aigus**: FAIBLESSE PROGRESSIVE, NAUSEES, TOUX; APRES DELAI: TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, BRONCHOPNEUMONIE, OEDEME PULMONAIRE; RESPIRATION RAPIDE ET SUPERFICIELLE, CYANOSE, ANXIETE, CONFUSION MENTALE ET PERTE DE CONSCIENCE; ASPHYXIE ET MORT POSSIBLE (INTOXICATION GRAVE); METHEMOGLOBINEMIE POSSIBLE

(3) **Chroniques**: NOTE: L'OXYDE NITRIQUE (NO) S'OXYDE DANS L'AIR POUR FORMER DU DIOXYDE D'AZOTE (NO2)

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
25.00000	30.00000	35.00000	45.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	120
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 09 25

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	AZOTE, TRIFLUORURE D'
(2) Autre nom	TRIFLUORURE D'AZOTE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
AU CHOC, PAR FRICTION OU SI CHAUFFE MODEREMENT.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

(3) Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets
LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2000 PPM

(5) Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	AZOTE, TRIFLUORURE D'

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F3N	71.01	X				INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouv
			-206.60	-128.80		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granul
		2.50				INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
A LA CHALEUR, EMET DES FUMEES TOXIQUES DE FLUOR

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, HYDROGENE, GRAISSE, HUILE, MATIERES OXYDABLES, METAUX CHIMIQUEMENT ACTIFS, AMMONIAC, DIBORANE, SULFURE D'HYDROGENE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: FORMATION DE METHEMOGLOBINE: BLEUISSEMENT DE LA PEAU (LEVRES, NEZ, LOBES D'OREILLES), SOMNOLENCE, VERTIGES, NAUSEES, AUGMENTATION DE L FREQUENCE CARDIAQUE, MAUX DE TETE, SOUFFLE COURT, INCONSCIENCE

(3) Chroniques: FLUOROSE POSSIBLE: PERTE DE POIDS, FRAGILITE DES OS, ANEMIE, FAIBLESSE, RAIDEUR DES JOINTURES, TROUBLES DU METABOLISME DU CALCIUM

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³
10.00000	29.00000	15.00000	45.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	121
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 10 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	BARYUM
② Autre nom	BARIUM
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS ET D'ALLIAGES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER OU EXPLOSER A L'AIR.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

AGENTS CHIMIQUES SECS SPECIAUX POUR FEU DE METAUX.
NE PAS UTILISER D'EAU OU D'AGENTS EXTINCTEURS HALOGENES.

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents

Mesures

RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage

RECOUVRIR D'HUILE OU DE PARAFFINE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC, A L'ABRI DES ACIDES.

Suite à la page suivant

Nom	BARYUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BA	137.34			X	METALLIQUE	GRIS	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.5100	725.00	1640.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? PYROPHORIQUE SOUS FORME DE POUDRE; EN PRESENCE D'AIR HUMIDE OU D'EAU, IL S'OXYDE ET FORME: OXYDE ET HYDROXYDE DE BARYUM
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYGENE, AMMONIAQUE, HYDROCARBURES HALOGENES: AU CONTACT D'ACIDES OU D'EAU, IL Y A UN DEGAGEMENT D'HYDROGENE (GAZ INFLAMMABLE)
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	INFORMATION INCONNUE
	(3) Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes — (6) Cancérogènes —
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	122
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 25

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	BARYUM, DICHLORURE DE (DIHYDRATE)
(2) Autre nom	DICHLORURE DE BARYUM DIHYDRATE
(3) Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité		[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
(3) Fuites ou accidents	Mesures	DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets	POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [X] Autres HDVS: 250 MG/M3
(5) Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
(6) Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BARYUM, DICHLORURE DE (DIHYDRATE)

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H4BACL2O2	244.28			X	POUDRE OU CRISTAUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		3.8600	963.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						360.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES, YEUX, PEAU: SI INGERE: VERTIGES, FAIBLESSES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, CYANOSE, PARALYSIE MUSCULAIRE, CONVULSIONS, MORT POSSIBLE
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	123
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 09 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	BAYGON
② Autre nom	PROPOXUR
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BAYGON

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C11H15NO3	209.00			X	CRISTALLIN	BLANC	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			91.50			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20 °C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						2.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT, IL EMET DES FUMEES HAUTEMENT TOXIQUES ET FORME DE L'ISOCYANATE DE METHYLE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
INSTABLE EN MILIEU FORTEMENT ALCALIN

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: VISION BROUILLEE,MYOSIS,CEPHALEE, VERTIGE,TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENT,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE,ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS,COMA,ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) Chroniques: ANIMAL: ATTEINTES DU FOIE

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions: SYNERGIE: PRALIDOXIME, DEPRESSEURS RESPIRATOIRES

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.50000 à 25° C		2.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	124
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	BENOMYL
② Autre nom	BENOMYLE
③ Utilisation	FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE CARBONE, OXYDES D'AZOTE.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Nom	BENOMYL

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C14H18N4O3	290.36			X	CRISTALLIN	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0038	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE FORTEMENT.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS, ALCALIS; SE DECOMPOSE LENTEMENT EN PRESENCE D'HUMIDITE.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ANIMAL: IRRITATION DE LA PEAU
Effets	(3) Chroniques	SENSIBILISATION DE LA PEAU: ALLERGIE DE CONTACT POSSIBLE (DERMATITE: ERUPTIONS CUTANEES); SENSIBILISATION CROISEE POSSIBLE AVEC D'AUTRES PESTICIDES (DIAZINON, SATURN, DACONIL, Z-BORDEAUX)
Effets	(4) Tératogènes	TERATOGENE POSSIBLE — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:
Effets	(7) Autres	
(8) Interactions		SYNERGIE: PRALIDOXIME, DEPRESSEURS RESPIRATOIRES

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	125
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	BENZENE
② Autre nom	BENZOL
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS ET EAU PULVERISEE POUR DES INCENDIES MINEURS. EAU PULVERISEE OU MOUSSE POUR DES INCENDIES MAJEURS.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2000 PPM
⑤ Manipulation	MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER: TOUT CONTACT AVEC LA PEAU, DE MANGER OU BOIRE DURANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BENZENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
SI INGERE, NE PAS FAIRE VOMIR, VOIR UN MEDECIN. EVITER D'AUTRES EXPOSITIONS

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H6	78.11		X		TRANSPARENT	INCOLORE	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
2.0	0.8794	0.8804	5.50	80.10	-11.10	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
580	75.00	2.70	1.4			1.7000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE, LE PRODUIT EMET DES VAPEURS TOXIQUES. LORS DE LA COMBUSTION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS: CHLORE, ACIDE NITRIQUE, ANHYDRIDE CHROMIQUE, DIBORANE, OZONE, PENTAFLUORURE DE BROME, PERCHLORATE D'ARGENT, TRIFLUORURE DE CHLORE, PEROXYDES D'ALCALIN.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU (ACTION DEGRAISSANTE), YEUX, VOIES RESPIRATOIRES: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, VERTIGES, EUPHORIE, INCOORDINATION, SOMNOLENCE: INTOXICATION GRAVE: VISION TROUBLE, TREMBLEMENTS, RESPIRATION SUPERFICIELLE & RAPIDE, ARYTHMIE VENTRICULAIRE, PERTE DE CONSCIENCE: SI INGERE: PNEUMONIE CHIMIQUE, BRONCHITE, COLLAPSUS

(3) **Chroniques**: MAUX DE TETE, FATIGUE, PERTE D'APPETIT, VERTIGES, NAUSEES, DOULEURS ABDOMINALES: HEMATOTOXIQUE (ATTEINTE DE LA MOELLE OSSEUSE): LEUCEMIE, ANEMIE APLASIQUE, THROMBOCYTOPENIE:
CHEZ L'ANIMAL, LES EFFETS HEMATOTOXIQUES DU BENZENE SONT AUGMENTES PAR L'INGESTION D'ALCOOL (ETHANOL).
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.0098

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
TERATOGENE SUSPECTE	MUTAGENE PROUVE	CANCEROGENE PROUVE

(7) **Autres**: EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
10.00000	30.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLUGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	126
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 09 13

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	BENZIDINE
(2) Autre nom	DIAMINO-4,4' DIPHENYL
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BENZIDINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H12N2	184.23			X	POUDRE OU CRISTAUX	GRISATRE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.2500	128.10	401.70		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.4000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI EXPOSE A L'AIR ET A LA LUMIERE, IL S'OXYDE EN PRENANT UNE COLORATION BRUNE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	SI INGERE: POSSIBILITE DE NAUSEES, VOMISSEMENTS, VERTIGES, MAUX DE TETE, CYANOSE (METHEMOGLOBINEMIE), LEUCOCYTOSE, DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX
Effets (3) Chroniques	IRRITATION DE LA PEAU; SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (DERMATITE); HEMATURIE, DYSURIE, MICTIONS FREQUENTES
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	CANCEROGENE PROUVE
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25 °C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25 °C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	127
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 09

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	BERYLLIUM
(2) Autre nom	
(3) Utilisation	FABRICATION D'ALLIAGES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: [x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER OU EXPLOSER A L'AIR.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS SPECIAUX POUR FEUX DE METAUX.
NE PAS UTILISER D'AGENTS EXTINCTEURS CHLORES.

Techniques spéciales

(3) Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres

(5) Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage
ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (85-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BERYLLIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BE	9.01			X	METALLIQUE, BRILLANT	GRIS	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.8477	1287.00	2500.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SOUS FORME DE POUDRE, IL PEUT FORMER UN MELANGE EXPLOSIF AVEC L'AIR.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LITHIUM, PHOSPHORE, HYDROCARBURES CHLORES, BASES; REAGIT AVEC LES ACIDES FORTS ET LIBERE DE L'HYDROGENE (GAZ INFLAMMABLE).
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	
	(3) Chroniques	INHALATION DES POUSSIERES: INSUFFISANCE PULMONAIRE PROGRESSIVE, ANOREXIE, PERTE DE POIDS, FAIBLESSE, DOULEURS THORACIQUES ET TOUX CONSTANTE; GRANULOMES MUSCULAIRES ET CUTANES; CYANOSE ET DIFFORMITE DE L'EXTREMITE DES DOIGTS (HIPPOCRATISME), INSUFFISANCE CARDIAQUE, CALCULS RENAUX; ATTEINTE POSSIBLE DU FOIE ET DE LA RATE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes: CANCEROGENE POSSIBLE
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.00200		0.02000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	128
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	BIPHENYLE
② Autre nom	DIPHENYL
③ Utilisation	FONGICIDE, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 300 MG/M3

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	BIPHENYLE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. RINCER LES YEUX. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H10	154.20			X	CRISTAUX	BLANC	CARACTERISTIQU

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.0410	68.90	254.50	112.80	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
540			0.6			INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
IL EMET UN GAZ TOXIQUE (MONOXYDE DE CARBONE) LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE=0.000983 PPM.

(3) Chroniques: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU: DERMATITE
EXPOSITION AUX VAPEURS ET AUX POUSSIERES: MAUX DE TETE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, DOULEURS ABDOMINALES, FATIGUE, RAIDEUR ET DOULEURS DES MEMBRES, TROUBLES DU SOMMEIL; BRONCHITE, DOMMAGES AU SYSTEME NERVEUX, DOMMAGES HEPATIQUES; ATTEINTES CARDIAQUE ET RENALE POSSIBLES

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25°C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
0.20000	1.50000	0.60000	4.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	129
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	BIPHENYLE POLYCHLORE (42% CL)
② Autre nom	CHLORODIPHENYL (42% CL)
③ Utilisation	ECHANGEUR DE CHALEUR. UTILISATION MAINTENANT PROHIBEE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BIPHENYLE POLYCHLORE (42% CL)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H7CL3	258.00		X		VISQUEUX	BRUNATRE	HYDROCARBURE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.3830		-18.90	345.50	176.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
PEUT SE DECOMPOSER EN GAZ TOXIQUES: OXYDES DE CARBONE, CHLORURE D'HYDROGENE, PHENOLS, ALDEHYDES.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS
NOTE: EN PRESENCE D'OXYGENE EN EXCES ET A UNE TEMPERATURE DE 600-650 DEG. C. IL PEUT FORMER DES POLYCHLORODIBENZOFURANES.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
APRES DELAI: CHLORACNE ET AUTRES PROBLEMES CUTANES; ENFLURE DES PAUPIERES; POSSIBILITE DE DOMMAGES HEPATIQUES POUVANT CONDUIRE A: FATIGUE, URINE FONCEE, JAUNISSE;
NOTE: CE PRODUIT S'ACCUMULE AU NIVEAU DES TISSUS ADIPEUX

(3) Chroniques:
NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL AINSI QUE LA FICHE TOXICOLOGIQUE "BPC"

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
TERATOGENE SUSPECTE		CANCEROGENE SUSPECTE

(7) Autres: HUMAIN: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	1.00000		2.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	130
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	BIPHENYLE POLYCHLORE (54% CL)
② Autre nom	POLYCHLORINATED BIPHENYL (54% CL)
③ Utilisation	ECHANGEUR DE CHALEUR, UTILISATION MAINTENANT PROHIBEE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE Techniques speciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SIPHENYLE POLYCHLORE (54% CL)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H5CL5	326.00		X		VISQUEUX	JAUNATRE	HYDROCARBURE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.5430		10.00	377.50	222.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? PEUT SE DECOMPOSER EN GAZ TOXIQUES: OXYDES DE CARBONE, CHLORURE D'HYDROGENE, PHENOLS, ALDEHYDES.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS NOTE: EN PRESENCE D'OXYGENE EN EXCES ET A UNE TEMPERATURE DE 600-650 DEG. C. IL PEUT FORMER DES POLYCHLORODIBENZOFURANES.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES APRES DELAI: CHLORACNE ET AUTRES PROBLEMES CUTANES; ENFLURE DES PAUPIERES; POSSIBILITE DE DOMMAGES HEPATIQUES POUVANT CONDUIRE A: FATIGUE, URINE FONCEE, JAUNISSE; NOTE: CE PRODUIT S'ACCUMULE AU NIVEAU DES TISSUS ADIPEUX
	(3) Chroniques	NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL AINSI QUE LA FICHE TOXICOLOGIQUE "BPC"
	(4) Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes: CANCEROGENE POSSIBLE
	(7) Autres	HUMAIN: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		1.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	131
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	BOIS (POUSSIERES NON ALLERGENES)
② Autre nom	POUSSIERES DE BOIS (NON ALLERGENES)
③ Utilisation	FABRICATION D'EXPLOSIFS ET DE PLASTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER OU EXPLOSER A L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets: INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	BOIS (POUSSIERES NON ALLERGENES)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	POUSSIERE	BOIS	BOIS

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
PEUT S'ENFLAMMER SPONTANEMENT SI ENTREPOSE DANS UN LIEU HUMIDE ET CHAUD, OU SI PARTIELLEMENT BRULE OU CARBONISE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, ACIDE PERCHLORIQUE, ACIDE SULFURIQUE, HUILES DESSECHANTES (PROVOQUENT DES INCENDIES)

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:

(3) Chroniques:
IRRITATION DE LA PEAU ET DES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES; IRRITATION DES YEUX, CONJONCTIVITE; TOUX, OBSTRUCTION DES VOIES RESPIRATOIRES
NOTE: CONSULTER LA LITTERATURE SCIENTIFIQUE POUR DE PLUS AMPLES INFORMATIONS SUR LA TOXICITE SPECIFIQUE DE CHAQUE ESPECE DE BOIS

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	132
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	BORE, OXYDE DE
② Autre nom	OXYDE DE BORE
③ Utilisation	HERBICIDE, FABRICATION DE PRODUITS METALLURGIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Suite à la page suivant

Nom	BORE, OXYDE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
B2O3	69.62			X	VITREUX, AMORPHE	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.9120	1.8400	450.00	1860.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						28.0000	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non	Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [X] Non	Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non	Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
Effets	(3) Chroniques	ANIMAL: IRRITATION: NEZ
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	133
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	BORE, TRIBROMURE DE
② Autre nom	TRIBROMURE DE BORE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT FUMIGANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	PRODUITS CHIMIQUES SECS SEULEMENT.
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS CAOUTCHOUC,NEOPRENE
⑤ Manipulation		PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BORE, TRIBROMURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BBR3	250.54		X		FUMANT	INCOLORE	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	2.6430		-46.00	91.30		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	54.00						

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES VAPEURS TOXIQUES
DE BROMURE D'HYDROGENE ET PEUT EXPLOSER.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
EAU, ALCOOLS, BASES FORTES, SODIUM, POTASSIUM.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION GRAVE ET CORROSION: PEAU (INFLAMMATION, DOULEUR, POSSIBILITE DE PERTE DE PEAU), YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES; EXPOSITION AUX VAPEURS: ROUGEURS AUX YEUX, LARMOIEMENT.

(3) Chroniques: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE; ERUPTIONS CUTANEES; DOMMAGES AU CERVEAU ET A LA MOELLE EPINIERE; POULS RALENTI, HYPOTHERMIE, CHOC, COMA

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	10.00000	3.00000	30.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	134
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	BORE, TRIFLUORURE DE
② Autre nom	TRIFLUORURE DE BORE
③ Utilisation	FONGICIDE, FABRICATION DE PRODUITS METALLURGIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE A PARTIR D'UNE DISTANCE SECURITAIRE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures OUVRIR LES FENETRES. LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
	Traitements des déchets OUVRIR LES FENETRES. LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 100 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	BORE, TRIFLUORURE DE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BF3	67.82	X			TRANSPARENT	INCOLORE	SUFFOCANT

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
1.6			-127.10	-100.30		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE, DEGAGE VAPEURS TOXIQUES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? METAUX ALCALINS, ALCALIS (HYDROXYDE DE SODIUM, HYDROXYDE DE POTASSIUM ETC.), ACIDES MINERAUX EN SOLUTION AQUEUSE, AVEC L'EAU:HYDROLYSE PARTIELLE DONNANT DE L'ACIDE FLUORHYDRIQUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	CORROSION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES (NEZ,GORGE); ECOULEMENTS NASAUX; BRULURES OCULAIRES ET CUTANEES; ANIMAL: PNEUMONIE, DOMMAGES RENAUX
	(3) Chroniques	SECHERESSE DU NEZ ET SAIGNEMENTS DE NEZ
	(4) Tératogènes	
	(5) Mutagènes	
	(6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	3.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	135
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	BRAI DE GOUDRON DE HOUILLE (FRACTION SOLUBLE DANS LE BENZENE)
② Autre nom	COAL TAR PITCH VOLATILES (BENZENE SOLUBLE FRACTION)
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BRAI DE GOUDRON DE HOUILLE (FRACTION SOLUBLE DANS LE BENZENE)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X		INCOLORE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE IL DEGAGE DES PRODUITS TOXIQUES: BENZO(A)PYRENE, ANTHRACENE, PHENANTHRENE, PYRENE ET CARBAZOLE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	ACTION IRRITANTE: PEAU, CONJONCTIVE DE L'OEIL; AU NIVEAU DE LA PEAU, LA FACE ET LA NUQUE SONT PARTICULIEREMENT ATTEINTES ET SONT LE SIEGE D'ERYTHEME AVEC SENSATIONS DE BRULURES ET DE DEMANGEAISONS; AU NIVEAU DES YEUX, ON NOTE UNE BLEPHARO-CONJONCIVITE SOUVENT ASSOCIEE A UNE KERATITE DE LA CONJONCTIVE, CES TROUBLES OCULAIRES PEUVENT PERSISTER PLUSIEURS MOIS APRES LE RETRAIT DE L'EXPOSITION
	(3) Chroniques	DEPIGMENTATION DE LA PEAU PAR PLAGES (RARE) OU HYPERPIGMENTATION TOUCHANT LES AVANT-BRAS, LES POIGNETS ET LES MAINS (FREQUENT), DERMITES FOLLICULAIRES (COMEDONS, ACNE, KYSTES SEBACES); PHOTOSENSIBILISATION ET PHOTOPHOBIE NOTE: LES FEMMES ENCEINTES SERAIENT PLUS SENSIBLES ET SUSCEPTIBLES A CES EFFETS TOXIQUES
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	(4) — (5) — (6) CANCEROGENE PROUVE
	(7) Autres	TUMORIGENE CHEZ L'HUMAIN.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	136
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 09 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	BROMACIL
② Autre nom	5-BROMO-6-METHYL-3-(1-METHYLPROPYL)-2,4(1H,3H)-PYRIMIDINEDIONE
③ Utilisation	HERBICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BROMACIL

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H13BRN2O2	261.13			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection effective (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.5500		158.50			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.8000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	137
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	BROME
② Autre nom	BROMINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT DE BLANCHIMENT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU PULVERISEE POUR REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 10 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BROME

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN SI INGERE, FAIRE BOIRE DU LAIT, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BR2	159.81		X		FUMANT	ROUGE BRUN	ACRE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
3.5	3.1020		-7.30	58.85		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	175.00	5.50				35.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE OU EN PRESENCE D'EAU, IL LIBERE DES FUMEES DE BROME ET DE BROMURE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS REDUCTEURS, MATIERES ORGANIQUES, METAUX EN POUDRE: ALUMINIUM, POTASSIUM, SODIUM; PHOSPHORE, ACETYLENE, ACRYLONITRILE, HYDROGENE, METHANE, DIMETHYL FORMAMIDE, AMMONIAC
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	BRULURES GRAVES DES YEUX ET DE LA PEAU: EXPOSITION AUX VAPEURS: LARMOIEMENTS, IRRITATION SEVERE DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, TOUX, SAIGNEMENT DE NEZ, OPPRESSION A LA POITRINE, VERTIGES, MAUX DE TETE SUIVIS APRES QUELQUES HEURES DE DOULEURS ABDOMINALES ET DE DIARRHEE: ERUPTIONS CUTANEES (VESICULES, PUSTULES), DOMMAGES PULMONAIRES POSSIBLES: 'ANIMAL: ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL
	(3) Chroniques	IRRITABILITE, PERTE D'APPETIT, DOULEURS DANS LES JOINTURES, TROUBLES DIGESTIFS, PHARYNGITE, TROUBLES DE LA FONCTION THYROIDIENNE ET DU SYSTEME CARDIO-VASCULAIRE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.10000	0.70000	0.30000	2.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	138
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 02 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	BROME, PENTAFLUORURE DE
② Autre nom	PENTAFLUORURE DE BROME
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT OXYDANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion — Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, GRANDES QUANTITES D'EAU.
② Feu ou explosion — Techniques spéciales	EVACUER LE PERSONNEL. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES
③ Fuites ou accidents — Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
③ Fuites ou accidents — Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE NEOPRENE
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BROME, PENTAFLUORURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
BRF5	174.92		X				

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	2.4700		-61.30	40.50		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	362.00	6.05					

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION (ENVIRON 400 DEGRES C), IL EMET DU BROME ET DU FLUOR.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
EAU, ACIDE ACETIQUE, AMMONIAC, ARSENIC, BENZENE, SULFURE D'HYDROGENE, CELLULOSE, CHARBON, ETHANOL, ALCALIS, METAUX

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION ET CORROSION: PEAU, YEUX (ULCERATION POSSIBLE DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: SALIVATION, SAIGNEMENT DE NEZ, ENROUEMENT, TOUX SECHE, FIEVRE; POSSIBILITE DE BRONCHITE OU DE PNEUMONIE; SI INGERE: FAIBLESSE, FRISSONS, DOULEURS AIGUES A L'ESTOMAC, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, CONVULSIONS, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, VARIATION DU POULS

③ Chroniques:

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.10000	0.70000	0.30000	2.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	139
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 07

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	BROMOCHLOROMETHANE
(2) Autre nom	METHYLENE CHLOROBROMIDE
(3) Utilisation	AGENT D'EXTINCTION, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5000 PPM
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Suite a la page suivante

Nom	BROMOCHLOROMETHANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH2BRCL	129.38		X		VOLATIL	INCOLORE	CHLOROFORMIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
317.5	1.9200		-88.00	67.80		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	157.00	4.46				INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES); DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION SEVERE); ENGOURDISSEMENT DES BRAS ET DES JAMBES, NAUSEES, CONFUSION MENTALE, VERTIGES, PERTE DE CONSCIENCE, COMA
	(3) Chroniques	IRRITATION: PEAU; CONGESTION PULMONAIRE, BRONCHITE, TOUX, SOUFFLE COURT, DOMMAGES HEPATIQUES
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
200.00000	1050.00000	250.00000	1300.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	140
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 08 19

Identification et utilisation du produit

1 Nom	BROMOETHANE
2 Autre nom	ETHYL BROMIDE
3 Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES ET DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

1 Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
2 Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS NE PAS UTILISER D'EAU. **NOTE: PRODUITS DE DECOMPOSITION: BROME, BROMURE D'HYDROGENE, MONOXYDE DE CARBONE.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR A L'AIDE D'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
3 Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
4 Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 3500 PPM
5 Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT.
6 Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. METTRE LES CONTENANTS A LA MASSE, DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivante

Nom	BROMOETHANE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H5BR	108.98		X		VOLATIL	INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
199.7		1.4500	-118.09	38.04	-20.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
511	375.00	3.76	6.7			9.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
JAUNIT A L'AIR OU LA LUMIERE. SI CHAUFFE FORTEMENT OU EN PRESENCE DE SURFACE CHAUDE, EMET:BROME,BROMURE D'HYDROGENE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
METAUX CHIMIQUEMENT ACTIFS: SODIUM, POTASSIUM, CALCIUM, ALUMINIUM EN POUDRE, ZINC, MAGNESIUM; EAU, VAPEURS D'EAU, AGENTS OXYDANTS FORTS.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: ROUGEUR DE LA FIGURE, DILATATION DES PUPILLES, POULS RAPIDE, TREMBLEMENTS DES EXTREMITES; INTOXICATION GRAVE: DESORDRES RESPIRATOIRES, CYANOSE, COLLAPSUS, PARALYSIE RESPIRATOIRE, MORT; OEDEME PULMONAIRE; HEPATO ET NEPHROTOXICITE; POSSIBILITE D'ARYTHMIE ET D'ARRET CARDIAQUE

(3) **Chroniques**: MAUX DE TETE, VERTIGES, FAIBLESSE GENERALE, DEMARCHE TITUBANTE, DIFFICULTE D'ELOCUTION, NYSTAGMUS, TREMBLEMENTS, PARESIE SPASMODIQUE; HEPATO ET NEPHROTOXICITE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.0245

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25 °C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25 °C
200.00000	890.00000	250.00000	1110.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	141
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 09 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	BROMOETHYLENE
② Autre nom	VINYL BROMIDE
③ Utilisation	AGENT IGNIFUGE, FABRICATION DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, EAU, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE, A L'ABRI DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BROMOETHYLENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H3BR	106.96	X					

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-139.50	15.80		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		1.51				INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS, ALCALIS (HYDROXYDE DE SODIUM, HYDROXYDE DE POTASSIUM ETC.), HALOGENURES DE MERCURE, DE CERIUM OU DE CUIVRE

(24) **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE LUMIERE, LE PRODUIT POLYMERISE RAPIDEMENT

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES
Effets (2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
Effets (3) Chroniques	
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
250.00000	1100.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	142
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	BROMOFORME
② Autre nom	BROMOFORM
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, SOLVANT POUR CIRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU. ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES BASES, DES MATIERES OXYDANTES ET DES METAUX.

1001 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	BROMOFORME

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CHBR3	252.77		X		TRANSPARENT	INCOLORE	CHLOROFORMIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
512.7	2.8900		8.30	149.50		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	5.00	8.70				1.2000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
TEND A SE DECOMPOSER ET JAUNIR A: AIR, CHALEUR OU LUMIERE. SI CHAUFFE A DECOMPOSITION, EMET BROME ET BROMURE D'HYDROGENE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS, BASES FORTES, METAUX

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, MUQUEUSES: SI INGERE: SENSATION DE BRULURE DE LA BOUCHE: ATAXIE, COMA AREFLEXIQUE, DEPRESSION RESPIRATOIRE, COLLAPSUS CARDIOVASCULAIRE (INTOXICATION GRAVE): SI INHALE: HYPER-VENTILATION, LARMOIEMENT, ROUGEUR DU VISAGE: SOMNOLENCE, ATAXIE, COMA, CONVULSION (INTOXICATION SEVERE).

(3) Chroniques: DERMATOSE: VERTIGES: PERTE DE MEMOIRE: ATTEINTE HEPATIQUE POSSIBLE.

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.50000	5.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	143
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	BROMOMETHANE
② Autre nom	BROMURE DE METHYLE
③ Utilisation	INSECTICIDE, AGENT DESINFECTANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMENT

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME: FERMER LA VALVE DE LA BONBONNE. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE A PARTIR D'UNE DISTANCE MAXIMALE

③ Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

Traitements des déchets
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres — HDVS: 2000 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BROMOMETHANE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. RINCER LES YEUX. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH3BR	94.95	X				INCOLORE	CHLOROFORME

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
20.6		1.7300	-93.00	3.56		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
537		3.27	13.5			1.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION, IL EMET DES GAZ TOXIQUES: OXYDES DE CARBONE, BROMURES (FUMEES TRES TOXIQUES)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
MAGNESIUM, ALUMINIUM ET LEURS ALLIAGES, AMMONIAC, COMPOSES ACETYLENIQUES, LES AGENTS OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION ET CORROSION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES: NAUSEES, VOMISSEMENTS, VISION EMBROUILLEE, TROUBLES D'AUDITION, VERTIGES, REFLEXE ANORMAL, INCOORDINATION, FAIBLESSE MUSCULAIRE, CONFUSION, HYPERACTIVITE ET HYPOTENSION, CONVULSIONS, COMA: OEDEME PULMONAIRE OU BRONCHOPNEUMONIE, MORT POSSIBLE: NEPHROTOXIQUE: ALBUMINURIE, DEGENERESCENCE DES TUBULES RENAUX: HEPATOTOXIQUE

(3) **Chroniques**: DERMITE ACNEIFORME, ENGOURDISSEMENT DES EXTREMITES, CONFUSION, HALLUCINATIONS, SOMNOLENCE, PERTES DE CONSCIENCE FREQUENTES: BRONCHOSPASMES: ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL
ANIMAL: ATTEINTE NEUROMOTRICE REVERSIBLE

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25 °C	ppm	mg/m³ à 25 °C
15.00000	60.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	144
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	BROMURE D'HYDROGENE
② Autre nom	ACIDE BROMHYDRIQUE GAZEUX
③ Utilisation	FABRICATION DE BROMURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	**NOTE: LE REFOULEMENT DU GAZ LIQUIFIE DANS LE CYLINDRE PEUT CAUSER UNE EXPLOSION.
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. REFROIDIR AVEC DE L'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures	METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets	FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.
④ Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 50 PPM
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

Nom	BROMURE D'HYDROGENE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HBR	80.92	X				INCOLORE	IRRITANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
2.0	0.0850		-86.90	-66.08		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		2.71					

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A DECOMPOSITION, EMET DE L'HYDROGENE ET DU BROME.
ABSORBE L'HUMIDITE DE L'AIR EN LIBERANT DE LA CHALEUR.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, BASES FORTES; REAGIT VIOLEMMENT AVEC FLUOR, AMMONIAC ET OZONE; EAU OU HUMIDITE: FORME DE L'ACIDE BROMHYDRIQUE QUI REAGIT AVEC LES METAUX (DEGAGE DE L'HYDROGENE)

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION GRAVE OU CORROSION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES MUQUEUSES; SI INHALE : SENSATION DE BRULURES, TOUX, RESPIRATION BRUYANTE, LARYNGITE, SOUFFLE COURT, MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS; SPASMES, INFLAMMATION ET OEDEME DU LARYNX ET OEDEME PULMONAIRE POSSIBLES

(3) **Chroniques**: IRRITATION DE LA PEAU, DERMATOSE, EROSION DENTAIRE, IRRITATION DES MUQUEUSES, ECOULEMENT NASAL ET DYSPEPSIE POSSIBLES

(4) **Tératogènes**:
(5) **Mutagènes**:
(6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
3.00000	10.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	145
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 22

Identification et utilisation du produit

① Nom	BROMURE DE PARAQUAT
② Autre nom	PARAQUAT BROMIDE
③ Utilisation	PESTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BROMURE DE PARAQUAT

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H12BR2N2	214.07						

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DE L'ION PARAQUAT: IRRITATION: APRES ABSORPTION: CE PRODUIT S'ACCUMULE AU NIVEAU DES POUMONS: CONGESTION, OEDEME ET HEMORRAGIE PULMONAIRES, DYSPNEE, FIBROSE ALVEOLAIRE IRREVERSIBLE, MORT PAR INSUFFISANCE RESPIRATOIRE: DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX: SI INGERE: DIARRHEE, HEMOPTYSIE, OLIGURIE, ALBUMINURIE, INSUFFISANCE SURRENALIENNE, MORT POSSIBLE
Effets	(3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DE L'ION PARAQUAT: DOULEURS ABDOMINALES, VOMISSEMENTS: ANIMAL: LESIONS PULMONAIRES INFLAMMATOIRES
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets	(7) Autres	ANOMALIES SPERMATIQUES CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	146
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 03 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	BROMURE MERCUREUX
② Autre nom	MERCUROUS BROMIDE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1001 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	BROMURE MERCUREUX

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BR2HG2	560.99			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		7.3000				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
DEVIENT FONCE A LA LUMIERE; SE DECOMPOSE A ENVIRION 390 DEGRES C.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
SE DECOMPOSE AU CONTACT D'ACIDES MINERAUX CHAUDS (ACIDE CHORHYDRIQUE, ACIDE SULFURIQUE, ETC.) OU DE BROMURES ALCALINS.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS INORGANIQUES DE MERCURE: IRRITATION DES YEUX (ULCERATION DE LA CORNEE ET DE LA CONJONCTIVE), PEAU, VOIES RESPIRATOIRES (TOUX, OPPRESSION A LA POITRINE); INSUFFISANCE RENALE: OLIGURIE, ANURIE, MORT POSSIBLE PAR UREMIE; SI INGERE: CORROSION ET NECROSE DES VOIES DIGESTIVES, DOULEURS, VOMISSEMENTS, DIARRHEE SANGUINOLENTE, COLLAPSUS CIRCULATOIRE, MORT POSSIBLE

(3) **Chroniques**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS INORGANIQUES DE MERCURE: FAIBLESSE, FATIGUE, ANOREXIE, PERTE DE POIDS; GINGIVITE, STOMATITE; IRRITABILITE, INSOMNIE, PERTE DE MEMOIRE, HYPEREXCITABILITE OU DEPRESSION, TIMIDITE EXCESSIVE, ANXIETE; TREMBLEMENTS AUX DOIGTS, PAUPIERES, LEVRES, LANGUE ET CORPS ENTIER; NEPHROTOXICITE; MERCURIALENTIS (COLORATION JAUNE-BRUNATRE DU CRISTALLIN)

(4) **Tératogènes**: (5) **Mutagènes**: (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.05000		0.15000

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	147
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	BROMURE MERCURIQUE
② Autre nom	MERCURIC DIBROMIDE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques speciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: MERCURE, BROMURE D'HYDROGENE, BROME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des dechets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BROMURE MERCURIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BR2HG	360.41			X	CRISTAUX, POUDRE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		6.0500	237.00	322.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						5.0000	

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A LA LUMIERE OU SI CHAUFFE FORTEMENT EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, BROMURES ALCALINS, INDIUM: ON RAPPORTE DANS LA LITTERATURE QU'UN MELANGE DE BROMURE MERCURIQUE ET DE POTASSIUM OU DE SODIUM PEUT EXPLOSER AU CHOC.

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS INORGANIQUES DE MERCURE: IRRITATION DES YEUX (ULCERATION DE LA CORNEE ET DE LA CONJONCTIVE), PEAU, VOIES RESPIRATOIRES (TOUX, OPPRESSION A LA POITRINE): INSUFFISANCE RENALE: OLIGURIE, ANURIE, MORT POSSIBLE PAR UREMIE: SI INGERE: CORROSION ET NECROSE DES VOIES DIGESTIVES, DOULEURS, VOMISSEMENTS, DIARRHEE SANGUINOLENTE, COLLAPSUS CIRCULATOIRE, MORT POSSIBLE

(3) **Chroniques**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS INORGANIQUES DE MERCURE: FAIBLESSE, FATIGUE, ANOREXIE, PERTE DE POIDS: GINGIVITE, STOMATITE: IRRITABILITE, INSOMNIE, PERTE DE MEMOIRE, HYPEREXCITABILITE OU DEPRESSION, TIMIDITE EXCESSIVE, ANXIETE: TREMBLEMENTS AUX DOIGTS, PAUPIERES, LEVRES, LANGUE ET CORPS ENTIER: NEPHROTOXICITE: MERCURIALENTIS (COLORATION JAUNE-BRUNATRE DU CRISTALLIN)

(4) **Tératogènes**: — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.15000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	148
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	BUTADIENE-1,3
② Autre nom	1,3-BUTADIENE (LIQUEFIED GAS UNDER PRESSURE)
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES, FABRICATION DE CAOUTCHOUC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS,BRUME D'EAU. NOTE: REFROIDIR A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES. NE PAS TENTER D'ETEINDRE LE FEU SI LA FUITE N'A PU ETRE COLMATEE.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. IL Y A RISQUE D'EXPLOSION EN PRESENCE DE CHALEUR, DE DIOXYDE DE CHLORE, PHENOL OU BUTENAL.
③ Fuites ou accidents	Mesures METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivante

Nom	BUTADIENE-1,3

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H6	54.09	X				INCOLORE	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.2			-113.00	-4.50	-76.11	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
420	910.00	1.87	2.0			0.5000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE, LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES. EN PRESENCE DE SODIUM OU DE FER, IL POLYMERISE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, ACIDES, HALOGENES. FORME DES PEROXYDES EXPLOSIBLES EN PRESENCE D'AIR. SI CONTAMINE PAR L'ACETYLENE, INCOMPATIBLE AVEC:CUIVRE, ARGENT, LEURS ALLIAGES ET MERCURE.

(24) **Polymérisation** — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
A HAUTE TEMPERATURE

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES: SI INHALE A DE FORTES CONCENTRATIONS: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: FATIGUE, ETOURDISSEMENTS, MAUX DE TETE, VERTIGES, NARCOSE, PERTE DE CONSCIENCE, MORT PAR PARALYSIE RESPIRATOIRE: POSSIBILITE DE GELURE AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE

(3) **Chroniques**: NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.0102

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**: CANCEROGENE SUSPECTE

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1000.00000	2200.00000	1250.00000	2750.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	149
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 01 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	BUTANE
② Autre nom	BUTYL HYDRIDE
③ Utilisation	CARBURANT OU COMBUSTIBLE, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE. FERMER LA VALVE DE LA BONBONNE. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERI- SEE LES CONTENANTS.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. LES CONTENANTS PEUVENT SE RUPTURER DURANT UN INCENDIE. PRODUITS DE DECOMPOSITION: MONOXYDE ET DIOXYDE DE CARBONE.
③ Fuites ou accidents	Mesures OUVRIR LES FENETRES. METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres GANTS DE NEOPRENE
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BUTANE

Premiers secours

LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C4H10	58.12	X				INCOLORE	DESAGREABLE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
1.2			-135.00	-0.50	-60.00	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
405	1825.00	2.07	1.9			0.3000	

㉒ Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	SI INHALE EN GRANDE CONCENTRATION: POSSIBILITE DE NARCOSE ET D'ASPHYXIE SIMPLE NOTE: LE CONTACT DIRECT DES YEUX OU DE LA PEAU AVEC LE GAZ LIQUEFIE PEUT CAUSER DES BRULURES OU DES GELURES DUES AU FROID.
	③ Chroniques	NOTE : LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST 0.0013
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
600.00000	1430.00000	750.00000	1780.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	150
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	BUTOXY-2 ETHANOL
② Autre nom	ETHER MONOBUTYLIQUE DE L'ETHYLENE GLYCOL
③ Utilisation	HERBICIDE, SOLVANT A ENCRES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 700 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

Nom	BUTOXY-2 ETHANOL

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H14O2	118.18		X			INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.1	0.9027	0.9000	-70.00	171.20	61.00	74.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
244	0.88	4.07	1.1			MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES DE MONOXYDE ET DE DIOXYDE DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, ALCALIS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX (LESIONS POSSIBLES A LA CORNEE) ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS; NARCOSE POSSIBLE (INHALATION EN FORTE CONCENTRATION); ANEMIE HEMOLYTIQUE (AUGMENTE LA FRAGILITE DES GLOBULES ROUGES) : HEMATURIE, HEMOGLOBINURIE, HEMORRAGIE PULMONAIRE POSSIBLE

(3) Chroniques: POSSIBILITE DE DOMMAGES AUX REINS, AU FOIE, AU SANG ET A LA MOELLE OSSEUSE

(4) Teratogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
50.00000	240.00000	150.00000	720.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	151
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	BUTYLAMINE
② Autre nom	BUTYLAMINE NORMAL
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, FABRICATION DU CAOUTCHOUC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	EAU PULVERISEE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL.
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2,000 PPM
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ECART DES ACIDES, DES OXYDANTS ET DES METAUX.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	BUTYLAMINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H11N	73.14		X			INCOLORE	AMMONIACAL

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
1.0	0.7327		-50.00	78.00		7.20

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
312		2.50	1.7				

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES D'AZOTE ET DES OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, ACIDES, CUIVRE, ALUMINIUM.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, PEAU (BRULURE CUTANEE); MAUX DE TETE, ROUGEUR DE LA FIGURE;

(3) **Chroniques**:

(4) **Tératogènes**: — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
5.00000	15.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	152
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	BUTYLMERCAPTAN
② Autre nom	NORMAL-BUTYLTHIOALCOHOL
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMEN
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL. L'EAU PEUT S'AVERER INEFFICACE COMME MOYEN D'EXTINCTION MAIS PEUT ETRE UTILISEE POUR REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2,500 PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Suite à la page suivant

Nom	BUTYLMERCAPTAN

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H10S	90.19		X			INCOLORE	MOUFFETTE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.8337	0.8365	-116.00	99.45	12.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	35.00	3.10				0.6000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES D'OXYDES DE CARBONE ET DE SOUFRE, DE SULFURE D'HYDROGENE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, HYPOCHLORITES, BASES FORTES, ACIDES ET VAPEURS D'ACIDES, METAUX ALCALINS, OXYDES DE SOUFRE.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX (GRAVE), VOIES RESPIRATOIRES: NAUSEES: INTOXICATION GRAVE: CYANOSE, CONVULSIONS, ANEMIE HEMOLYTIQUE POSSIBLE, FIEVRE, COMA, DEPRESSION IRREVERSIBLE DES FONCTIONS CEREBRALES

(3) Chroniques: NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.00525
LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0,001 PPM

(4) Tératogènes | (5) Mutagènes | (6) Cancérogènes

(7) Autres

(8) Interactions

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.50000	1.50000		

1091 (86-10)

Nom	BUTYLTOLUENE (PARA-TERT-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C11H16	148.30		X			INCOLORE	GAZOLINE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
4.9	0.8600			192.80	54.00	

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20° C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
	0.65					INSOLUBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; NAUSEES, GOUT METALLIQUE, MAUX DE TETE, MALAISES
	3 Chroniques	
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 C)
10.00000	60.00000	20.00000	120.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	153
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	BUTYLTOLUENE (PARA-TERT-)
② Autre nom	P-TERT-BUTYLTOLUENE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Suite à la page suivante

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	154
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	CADMIUM
② Autre nom	KADMIUM
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: GRAPHITE, SABLE SEC, AGENTS CHIMIQUES SECS SPECIAUX POUR FEUX DE METAUX. NE PAS UTILISER D'EAU, MOUSSE NI DE DIOXYDE DE CARBONE.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 40 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SOMBRE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CADMIUM

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CD	112.40			X	LUSTRE	ARGENTE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		8.6420	321.00	765.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
S'OXYDE A L'AIR HUMIDE; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ACIDES, SOUFRE, SELENIUM, TELLURE, ZINC, ACIDE HYDRAZOIQUE, NITRATE D'AMMONIUM

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: INHALATION DES POUSSIERES OU DES FUMEES : IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES (POUMONS); APRES DELAI : DYSPNEE, TOUX, DOULEURS THORACIQUES, FIEVRE, DOULEURS MUSCULAIRES, OEDEME PULMONAIRE ET AUTRES TROUBLES RESPIRATOIRES; SI INGERE : IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, MAUX DE TETE, DOULEURS MUSCULAIRES, SALIVATION, DOULEURS ABDOMINALES, CHOC, INSUFFISANCE RENALE

(3) **Chroniques**: DOMMAGES AUX REINS: PROTEINURIE; JAUNISSEMENT DES DENTS, FATIGUE, SOUFFLE COURT, SECHERESSE DE LA BOUCHE ET DE LA GORGE, TROUBLES OLFACTIFS, EMPHYSEME, OSTEOMALACIE, HYPERTENSION ARTERIELLE POSSIBLE

(4) **Tératogènes**:
(5) **Mutagènes**:
(6) **Cancérogènes**: CANCEROGENE SUSPECTE

(7) **Autres**: ANIMAL: EMBRYOTOXIQUE, TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE.

(8) **Interactions**: ANTAGONISTE DE TOXICITE : ZINC

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.20000 à 25° C

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	155
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 12 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	CADMIUM, CHLORURE DE
② Autre nom	CHLORURE DE CADMIUM
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE, FIXATIF EN PHOTOGRAPHIE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 40 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CADMIUM, CHLORURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CDCL2	183.32			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.0470	568.00	960.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						57.3500	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? HYGROSCOPIQUE: IL SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CADMIUM ET DE CHLORE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS. REAGIT VIOLEMMENT AVEC LE TRIFLUORURE DE BROME, LE SOUFRE, LE POTASSIUM, LE SELENIUM ET LES AGENTS OXYDANTS FORTS.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DU CADMIUM ET DE SES COMPOSES: INHALATION DES POUSSIERES OU DES FUMEES: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES; APRES DELAI: DYSPNEE, TOUX, DOULEURS THORACIQUES, FIEVRE, DOULEURS MUSCULAIRES, OEDEME PULMONAIRE ET AUTRES TROUBLES RESPIRATOIRES; SI INGERE: IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, MAUX DE TETE, DOULEURS MUSCULAIRES, SALIVATION,
	(3) Chroniques	EFFETS AIGUS(SUITE): DOULEURS ABDOMINALES, CHOC, INSUFFISANCE RENALE EFFETS CHRONIQUES: ON SE REFERE A LA TOXICITE DU CADMIUM ET DE SES COMPOSES: DOMMAGES AUX REINS (PROTEINURIE); JAUNISSEMENT DES DENTS, FATIGUE, SOUFFLE COURT, SECHERESSE DE LA BOUCHE ET DE LA GORGE, TROUBLES OLFACTIFS, EMPHYSEME, OSTEOMALACIE, HYPERTENSION POSSIBLE AUTRES EFFETS: TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'ANIMAL.
	(4) Tératogènes	
	(5) Mutagènes	
	(6) Cancérogènes	CANCEROGENE POSSIBLE
	(7) Autres	EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.20000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	156
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	CADMIUM, FUMEE D'OXYDE DE
② Autre nom	CADMIUM, OXYDE DE, FUMEES
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☒ Autres HDVS: 40 MG/M3
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CADMIUM, FUMEE D'OXYDE DE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	FUMEE	BRUN	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES; APRES UN DELAI DE QUELQUES HEURES: TOUX, OPPRESSION A LA POITRINE, DYSPNEE, MAUX DE TETE, FRISSONS, DOULEURS MUSCULAIRES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE; APRES UN DELAI DE 8 A 24 HEURES: PNEUMONITE, OEDEME PULMONAIRE, MORT POSSIBLE
	(3) Chroniques	EMPHYSEME PULMONAIRE, DOMMAGES RENAUX (PROTEINURIE, CALCULS RENAUX, POSSIBILITE DE REPERCUSSION CARDIO-VASCULAIRE AVEC HYPERTENSION), LEGERE ANEMIE HYPOCHROME, RHINITE, COLORATION JAUNE DES DENTS, POSSIBILITE D'OSTEOMALACIE (DOULEURS VIOLENTES DANS LE BASSIN ET LES MEMBRES INFERIEURS)
	(4) Tératogènes	
	(5) Mutagènes	
	(6) Cancérogènes	CANCEROGENE POSSIBLE
	(7) Autres	TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'HUMAIN.
(8) Interactions		SYNERGIE (EFFETS NEPHROTOXIQUES): EDTA, DIMERCAPTOPROPANOL (BAL)

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.05000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	157
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 24

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CALCIUM, ARSENIATE DE
(2) Autre nom	ARSENIATE DE CALCIUM
(3) Utilisation	INSECTICIDE, FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des dechets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 100 MG/M3
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CALCIUM, ARSENIATE DE

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AS2CA308	398.06			X	POUDRE, GRANULES	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		3.6200	1455.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.1300	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT, IL SE DECOMPOSE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION TRES SEVERE: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES;SI INGERE:GASTROENTERITE,DOULEURS ET BRULEMENTS,VOMISSEMENTS, DIARRHEE SANGUINOLENTE,PEAU FROIDE,CHUTE DE LA PRESSION SANGUINE, FAIBLESSE, MORT PAR COLLAPSUS CIRCULATOIRE; CONVULSIONS ET COMA SONT LES SIGNES TERMINAUX:JAUNISSE,OLIGURIE OU ANURIE;OEDEME PULMONAIRE, DYSPNEE, CYANOSE, TOUX AVEC EXPECTORATIONS, RALES (SI INHALE)
Effets	(3) Chroniques	POLYNEVRITE,NEVRITE OPTIQUE,ANESTHESIE,PARESTHESIES TELLES QUE SENSATIONS DE BRULEMENTS AUX MAINS ET AUX PIEDS: HYPERPIGMENTATION,ALOPECIE, OEDEME CUTANEE LOCALISE,DERMATITE;CIRRHOSE DU FOIE,NAUSEES, VOMISSEMENTS,CRAMPES ABDOMINALES, SALIVATION;NEPHRITE CHRONIQUE,INSUFFISANCE CARDIAQUE **NOTE : L'ION ARSENIATE PASSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'HUMAIN
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	TERATOGENE PROUVE / MUTAGENE SUSPECTE / CANCEROGENE PROUVE
Effets	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25°C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
	1.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	158
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	CALCIUM, CYANAMIDE DE
② Autre nom	CYANAMIDE DE CALCIUM
③ Utilisation	HERBICIDE, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Nom	CALCIUM, CYANAMIDE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CCAN2	80.11			X	CRISTALLIN	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	2.2900		1340.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? EN PRESENCE D'HUMIDITE LE PRODUIT SE DECOMPOSE LENTEMENT EN DICYANDIAMIDE, UREE ET EN AMMONIAC
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU, PROPADIENE, ISOBUTYLENE, GLYCIDOL, ACIDES (DECOMPOSITION EN ACIDE CYANAMIQUE)
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION: PEAU (SEVERE), MUQUEUSES; EXPOSITION AUX POUSSIERES: RHINITE, PHARYNGITE, BRONCHITE, PNEUMONIE, OEDEME PULMONAIRE, LARMOIEMENT, CONJONCTIVITE; BRULURES OCULAIRES ET CUTANEES; NAUSEES, MAUX DE TETE, TACHYCARDIE, HYPOTENSION, VERTIGES.
Effets (3) Chroniques	DERMATOSE, RHINITE, ULCERATION DE LA PAROIE NASALE. INTERACTION: INHIBITION DE L'OXYDATION HEPATIQUE DE L'ETHANOL: INTOLERANCE A L'ETHANOL CONSECUTIVE A UNE EXPOSITION A CE PRODUIT: ROUGEUR DU VISAGE, DU COU, DES BRAS ET DU TRONC, NAUSEES, VOMISSEMENTS, FATIGUE, OPPRESSION THORACIQUE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES.
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.50000 à 25° C		1.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	159
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	CALCIUM, HYDROXYDE DE
② Autre nom	HYDROXYDE DE CALCIUM
③ Utilisation	AGENT DE DESHYDRATATION, AGENT DE BLANCHIMENT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSES, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE.
	Techniques spéciales CHAUFFE A PLUS DE 580C, LE PRODUIT SE DECOMPOSE EN OXYDE DE CALCIUM. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CALCIUM, HYDROXYDE DE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H2CA02	74.10			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.2400				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20 °C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.1180	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LE PRODUIT ABSORBE RAPIDEMENT LE DIOXYDE DE CARBONE DE L'AIR POUR FORMER DU CARBONATE DE CALCIUM.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES. LE PRODUIT FORME DES MELANGES EXPLOSIFS AVEC L'ANHYDRIDE MALEIQUE OU LES NITROALCANES TEL LE NITROMETHANE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION GRAVE ET CORROSION: PEAU (NECROSE), YEUX (OPACIFICATION DE LA CORNEE); SI INGERE: DOULEURS, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE, COLLAPSUS, CHUTE DE LA PRESSION SANGUINE (INDICE D'UNE PERFORATION DE L'OESOPHAGE OU DE L'ESTOMAC), MORT POSSIBLE
	(3) Chroniques	DERMITE DE CONTACT
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	160
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	CALCIUM, OXYDE DE
② Autre nom	OXYDE DE CALCIUM
③ Utilisation	ADDITIF ALIMENTAIRE, FABRICATION DE PLASTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques speciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 250 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CALCIUM, OXYDE DE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU AVEC BEAUCOUP D'EAU. LORSQU'INGERE, FAIRE BOIRE DU VINAIGRE DILUE OU DU JUS DE FRUIT SI LA PERSONNE EST CONSCIENTE. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CAO	56.08			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	3.3700	3.3000	2580.00	2850.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						1.1900	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
ABSORBE L'HUMIDITE ET LE BIOXYDE DE CARBONE DE L'AIR

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
TRIFLUORURE DE BORE OU DE CHLORE, ETHANOL, FLUOR, PENTOXYDE DE PHOSPHORE; EAU ET ACIDES (REACTION VIOLENTE AVEC PRODUCTION DE CHALEUR ET EXPLOSION POSSIBLE EN ESPACE CONFINE.)

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: CORROSION DE LA PEAU ET DES MUQUEUSES, BRULURES ET DESHYDRATATION DES TISSUS: IRRITATION GRAVE DES YEUX, LARMOIEMENT INTENSE, LESIONS POSSIBLES, CECITE POSSIBLE LORS D'UNE EXPOSITION PROLONGEE: SI INHALE SOUS FORME DE POUSSIERE: IRRITATION DU NEZ ET DE LA GORGE TOUX, ETERNUEMENTS, INFLAMMATION DES VOIES RESPIRATOIRES, ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, BRONCHITE, PNEUMONIE POSSIBLE

(3) **Chroniques**: SUITE DES EFFETS AIGUS: SI INGERE: BRULURES ET OEDEME DES VOIES DIGESTIVES, SALIVATION ABONDANTE, DIFFICULTES A AVALER ET A RESPIRER VOMISSEMENTS DE SANG, CHUTE DE LA PRESSION SANGUINE (INDICE D'UNE PERFORATION DE L'OESOPHAGE OU DE L'ESTOMAC);
EFFETS CHRONIQUES: DERMITE DE CONTACT

(4) **Tératogènes**: | (5) **Mutagènes**: | (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	2.00000 à 25° C		à 25°C

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	161
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	CALOMEL
② Autre nom	CHLORURE MERCUREUX
③ Utilisation	FABRICATION D'ELECTRODES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CALOMEL

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL2HG2	472.09			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		7.1500				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0020	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE SUBLIME A 400 DEGRES C; SI EXPOSE A LA LUMIERE, IL SE DECOMPOSE EN CHLORURE MERCURIQUE ET EN MERCURE METALLIQUE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ALCALIS,AMMONIAC,SELS DE PLOMB,SELS DE CUIVRE,SELS D'ARGENT; AU CONTACT DE SOLUTIONS D'IODURES, BROMURES, CYANURES OU DE CHLORURES ALCALINS, IL SE DECOMPOSE EN MERCURE METALLIQUE.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	DERMOTOXICITE: ERYTHEME MERCURIEL, COLORATION GRIS-BLEU; CONTACT OCULAIRE: ROUGEURS, INFLAMMATION; SI INGERE: IRRITATION, EFFET DIURETIQUE, EFFET CATHARTIQUE
Effets (3) Chroniques	ACRODYNIE (ENFANT): COLORATION ROSE ET DOULEURS AUX MAINS ET AUX PIEDS, IRRITABILITE, PERTE DE POIDS, PHOTOPHOBIE SI INGERE: DOMMAGES RENAUX POSSIBLES, ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX POSSIBLE
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.15000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	162
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	CAMPHENE CHLORE
② Autre nom	CHLORINATED CAMPHENE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURES PEUVENT SE DEGAGER LORS D'UN INCENDIE

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 200 MG/M3

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Nom	CAMPHENE CHLORE

Premiers secours

RINCER LES YEUX A L'EAU. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT, SAUF SI LE PRODUIT EST DISSOUS DANS UN DERIVE DE PETROLE. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H10CL8	413.00			X	CIREUX	JAUNE	PIN

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.1	1.6500		72.00		135.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.0030	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
IL SE DECOMPOSE SI EXPOSE A LA LUMIERE OU SI CHAUFFE A PLUS DE 155 DEGRES C.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ALCALIS, FER

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU; NAUSEES, VOMISSEMENTS, CONFUSION MENTALE, MOUVEMENTS SACCADES DES BRAS ET DES JAMBES; CONVULSIONS, CYANOSE, COLLAPSUS RESPIRATOIRE, MORT

(3) Chroniques: ANIMAL: ATTEINTE HEPATIQUE ET RENALE

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes: CANCEROGENE SUSPECTE

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.50000		1.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	163
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	CAMPHRE SYNTHETIQUE
② Autre nom	CAMPHRE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 200 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CAMPHRE SYNTHETIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H16O	152.23			X	CRISTALLIN	BLANC	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
1.3		0.9920	180.00	207.20	65.60	93.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
467	0.18		0.6			1.2000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DU MONOXYDE DE CARBONE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS; REAGIT VIOLEMMENT AVEC L'ANHYDRIDE CHROMIQUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SI INHALE: DIMINUTION DE LA FREQUENCE DE LA RESPIRATION, RALENTISSEMENT DU RYTHME CARDIAQUE; SI INHALE A DE FORTES DOSES: GOUT SUCRE DANS LA BOUCHE, IRRITATION DE LA GORGE, MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, ANXIETE, CONFUSION, TICS CONVULSIFS DES MUSCLES FACIAUX, SPASTICITE, CONVULSIONS EPILEPTIFORMES, COMA; SI INGERE: SENSATION DE CHALEUR,
	(3) Chroniques	SUITE DES EFFETS AIGUS: NAUSEES, VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE, ANXIETE, CONFUSION, TREMBLEMENTS, SPASTICITE, CONVULSIONS EPILEPTIFORMES, COMA, MORT EFFETS CHRONIQUES: PERTE POSSIBLE DE L'ODORAT
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'HUMAIN.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
2.00000	12.00000	3.00000	18.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	164
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	CAPROLACTAME
② Autre nom	CAPROLACTAME (POUSSIERE)
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES, SOLVANT POUR POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE
	Techniques speciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Nom	CAPROLACTAME

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H11NO	113.16			X	CRISTALLIN	BLANC	DESAGREABLE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
6.0	1.0200		69.00	268.50		132.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
375						MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET: CYANURE D'HYDROGENE, OXYDES DE CARBONE, OXYDES D'AZOTE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DE LA PEAU (BRULURES POSSIBLES AU CONTACT PROLONGE); EXPOSITION AUX POUSSIERES: IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES (TOUX); POSSIBILITE DE DERMATITE, DE FIEVRE ET DE CONVULSIONS (DE TYPE EPILEPTIFORME CHEZ L'ANIMAL)
VOIR AUSSI: CAPROLACTAME (VAPEUR)

(3) Chroniques: EXPOSITION AUX POUSSIERES: DERMATITES, HYPERSENSIBILITE DES YEUX A LA LUMIERE, GOUT AMER, NERVOSITE, IRRITABILITE, CONFUSION, ASSECHEMENT DES MUQUEUSES, SAIGNEMENTS DE NEZ ET TROUBLES GASTRIQUES POSSIBLES

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	1.00000		3.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	165
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 04

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CAPROLACTAME (VAPEURS)
(2) Autre nom	CAPROLACTAME (VAPEUR)
(3) Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
(3) Fuites ou accidents	Mesures METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE. POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU. ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
(6) Entreposage	

Nom	CAPROLACTAME (VAPEURS)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
		X			VAPEUR	INCOLORE	DESAGREABLE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES (NEZ, GORGE): POSSIBILITE DE: GOUT AMER, NERVOSITE, IRRITABILITE, CONFUSION, ASSECHEMENT DES MUQUEUSES, SAIGNEMENTS DE NEZ ET TROUBLES GASTRIQUES LES EFFETS DUS A L'INHALATION DU CAPROLACTAME VAPEUR CESSENT RAPIDEMENT APRES L'ARRET DE L'EXPOSITION.
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	20.00000	10.00000	40.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	166
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	CAPTAFOL
② Autre nom	DIFOLATAN
③ Utilisation	FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	CAPTAFOL

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H9CL4NO2S	349.06			X	CRISTALLIN	BLANC	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			160.50			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0014	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE AU POINT DE FUSION (160 DEGRES C), IL TEND A SE DECOMPOSER EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
BASES FORTES

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets:

(2) Aigus:
IRRITATION: PEAU, VOIES RESPIRATOIRES
ANIMAL (LAPIN) : IRRITATION DES YEUX, OPACIFICATION DE LA CORNEE

(3) Chroniques:
SENSIBILISATION: PEAU, POUMONS (ASTHME)

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
		CANCEROGENE SUSPECTE

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	0.10000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	167
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	CAPTANE
② Autre nom	CAPTAN
③ Utilisation	FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS DE CAOUTCHOUC

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Nom	CAPTANE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C9H8CL3NO2S	300.65			X	POUDREUX, CRISTALLIN	BLANC	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		1.7400				

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						0.0005	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A 172 DEGRES CELSIUS EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURES.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS: SE DECOMPOSE AU CONTACT DE SOLUTIONS ALCALINES
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	CORROSION POSSIBLE DES YEUX (GRADE TECHNIQUE): IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU: SI INGERE EN GRANDE QUANTITE : POSSIBILITE DE NAUSEES ET DE VOMISSEMENTS
	3 Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU: URTICAIRE ANIMAL: ANOREXIE, RETARD DE CROISSANCE, PERTE DE POIDS: DIARRHEE, HYPOTHERMIE, PROSTRATION, SOIF EXCESSIVE, DIURESE, FIEVRE
	4 Tératogènes	
	5 Mutagènes	MUTAGENE SUSPECTE
	6 Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25°C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	5.00000		15.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	168
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	CARBARYL
② Autre nom	1-NAPHTHALENOL METHYLCARBAMATE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
INCENDIES MINEURS: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE, MOUSSE. INCENDIES MAJEURS: EAU PULVERISEE, BRUME D'EAU, MOUSSE. *NOTE: COMBATTRE LE FEU A DISTANCE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. SE METTRE DANS LE SENS DU VENT POUR COMBATTRE L'INCENDIE. LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU PEUVENT EXPLOSER.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres — HDVS: 625 MG/M3

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
NE PAS ENTREPOSER PRES DES GRAINES ET DES FERTILISANTS.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CARBARYL

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H11NO2	201.22			X	CRISTALLIN	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.2320	142.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns
625						1.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES D'OXYDES D'AZOTE ET DE CARBONE,DE METHYLAMINE ET D'ISOCYANATE DE METHYLE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS: DANGER DE FEUX ET EXPLOSIONS A LEURS CONTACTS: MATERIAUX ALCALINS: ALCALIS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: VISION BROUILLEE,MYOSIS, CEPHALEE,VERTIGES,TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENT,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE,ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS,COMA,ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) **Chroniques**: SOMNOLENCE, TINTEMENTS DANS LES OREILLES, PICOTEMENTS DE LA PEAU, VERTIGES, IRRITABILITE, DEPRESSION, TENDANCE A LA REVERIE

(4) **Tératogènes**: TERATOGENE SUSPECTE — (5) **Mutagènes**: MUTAGENE SUSPECTE — (6) **Cancérogènes**: CANCEROGENE SUSPECTE

(7) **Autres**: ANIMAL: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

(8) **Interactions**: AUGMENTE L'EFFET CARCINOGENE DU BENZO(A)PYRENE (ANIMAL)

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	169
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	CARBOFURAN
② Autre nom	CARBOFURANNE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.

Suite à la page suivante

Nom	CARBOFURAN

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C12H15NO3	221.30			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.1800	151.50			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						0.7000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE LORSQU'EXPOSE A LA LUMIERE SOLAIRE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? SOLUTIONS ALCALINES, ACIDES FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	VISION BROUILLEE, MYOSIS, MAUX DE TETE, VERTIGE, FAIBLESSE, NAUSEES. VOMISSEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, DIARRHEE, SALIVATION ET TRANSPIRATION EXCESSIVES, SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE, LARMOIEMENT, OEDEME PULMONAIRE, CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE; NOTE: CE PRODUIT INHIBE LES CHOLINESTERASES.
Effets ③ Chroniques	
④ Tératogènes	
⑤ Mutagènes	
⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
	0.10000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	170
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	CARBONATE DE CADMIUM
② Autre nom	CADMIUM CARBONATE
③ Utilisation	FABRICATION DE FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS.

Suite à la page suivante

Nom	CARBONATE DE CADMIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
CCDO3	172.42			X	POUDRE OU FEUILLETS	BLANC	

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		4.2600				

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST CHAUFFE A PLUS DE 500 DEGRES C., IL SE DECOMPOSE
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES (DEGAGEMENT D'UN GAZ TOXIQUE: DIOXYDE DE CARBONE)
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	2 Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS DE CADMIUM: SI INGERE: POSSIBILITE DE NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS GASTROINTESTINALES, PROSTRATION, SALIVATION, VERTIGES, PERTE DE CONSCIENCE; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX
	3 Chroniques	
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.20000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	171
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 06 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	CARBONATE DE CALCIUM
② Autre nom	CALCIUM CARBONATE
③ Utilisation	FABRICATION DE MASTIC, FABRICATION DE COLLES OU ADHESIFS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Suite à la page suivante

Nom	CARBONATE DE CALCIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CCA03	100.09			X	POUDRE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	2.8000					

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.1240	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 825 DEGRES C EN FORMANT DU DIOXYDE DE CARBONE ET DU MONOXYDE DE CALCIUM

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
FLUOR, MAGNESIUM, HYDROGENE, SELS D'AMMONIUM; LES ACIDES LE DECOMPOSENT EN DIOXYDE DE CARBONE

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
SI INHALE: POSSIBILITE DE PNEUMONITE CHIMIQUE;
SI INGERE EN GRANDES QUANTITES: HYPERCALCEMIE, CONSTIPATION POSSIBLE
ANIMAL: IRRITATION: PEAU, YEUX

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	172
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	CARBONATE DE MANGANESE
② Autre nom	NATURAL RODOCHROSITE
③ Utilisation	COLORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION APPROPRIES AUX MATIERES ENVIRONNANTES Techniques spéciales:
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS: NEOPRENE,PLASTIQUE
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CARBONATE DE MANGANESE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CMNO3	114.94			X	POUDRE OU CRISTAUX	BLANC-ROSE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	3.1250					

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.0650	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQU'EXPOSE A L'AIR, LE PRODUIT BRUNIT.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES (PRODUCTION DE DIOXYDE DE CARBONE)
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	SI CHAUFFE: L'INHALATION DES FUMEES PEUT CAUSER LA FIEVRE DES FONDEURS (SYMPTOMES APPARAISSANT APRES UN DELAI DE QUELQUES HEURES): SECHERESSE DE LA BOUCHE ET DE LA GORGE, FIEVRE AVEC FRISSONS, MAUX DE TETE, DOULEURS MUSCULAIRES
Effets	(3) Chroniques	MANGANISME:PREMIER STADE:MAUX DE TETE, TROUBLES DU SOMMEIL, FAIBLESSE DANS LES JAMBES, IRRITABILITE, APATHIE, ANOREXIE; DEUXIEME STADE: RIRE INCONTROLABLE, EUPHORIE, ACTES IMPULSIFS, PERTE DE MEMOIRE, CONFUSION MENTALE, AGRESSIVITE, HALLUCINATIONS; TROISIEME STADE: TROUBLES DE LA PAROLE, DE L'ECRITURE & DE LA DEMARCHE, TREMBLEMENTS, AKINESIE, SYNDROME DE TYPE PARKINSONNIEN (PARKINSON MANGANIQUE)
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	173
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	CARBONATE DE PLOMB
② Autre nom	LEAD CARBONATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PAPIER

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, EAU, MOUSSE

Techniques spéciales
UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CARBONATE DE PLOMB

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
CO3PB	267.22			X	POUDRE	BLANC	

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
	6.6100					

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A 315 DEGRES C EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES LE DECOMPOSENT EN DIOXYDE DE CARBONE; IL REAGIT VIOLEMMENT AVEC LE FLUOR
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: TROUBLES DIGESTIFS SEVERES: BRULURES OESOPHAGIENNES ET EPIGASTRIQUES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE OU CONSTIPATION; ATTEINTE DE L'ETAT GENERAL: PALEUR, AGITATION, COLLAPSUS, CONVULSIONS, CHOC; ATTEINTE HEPATO-RENALE; BLEUISSEMENT DES GENCIVES
	3 Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: FAIBLESSE, PERTE DE POIDS, LASSITUDE, INSOMNIE; TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX (CONSTIPATION, ANOREXIE, MALAISES ABDOMINAUX, COLIQUES); POLYNEUROPATHIE: FAIBLESSE DES MUSCLES DES POIGNETS; BLEUISSEMENT DES GENCIVES; NEPHROPATHIE; INFLAMMATIONS ARTICULAIRES; ANEMIE
	4 Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE — 5 Mutagènes: — 6 Cancérogènes:
	7 Autres	
8 Interactions		ANTAGONISTES: DIMERCAPROL, PENICILLAMINE, CALCIUM DISODIUM EDETATE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³
	0.15000 à 25° C		0.45000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	174
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	CARBONATE DE PLOMB BASIQUE
② Autre nom	BASIC LEAD CARBONATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PAPIERS, FABRICATION DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [ ] Oui [x] Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES ACIDES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Suite à la page suivante

Nom	CARBONATE DE PLOMB BASIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C2H208P83	775.67			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		6.1400				

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 400 DEGRES C EN EMETTANT DU MONOXYDE DE PLOMB ET DES OXYDES DE CARBONE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AU CONTACT D'ACIDES, IL SE DECOMPOSE EN LIBERANT DU DIOXYDE DE CARBONE; REAGIT VIOLEMMENT AVEC LE FLUOR

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① **Voies de pénétration dans l'organisme:** VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② **Aigus:** ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: TROUBLES DIGESTIFS SEVERES: BRULURES OESOPHAGIENNES ET EPIGASTRIQUES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE OU CONSTIPATION; ATTEINTE DE L'ETAT GENERAL: PALEUR, AGITATION, COLLAPSUS, CONVULSIONS, CHOC; ATTEINTE HEPATO-RENALE; BLEUISSEMENT DES GENCIVES

③ **Chroniques:** ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: FAIBLESSE, PERTE DE POIDS, LASSITUDE, INSOMNIE; TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX (CONSTIPATION, ANOREXIE, MALAISES ABDOMINAUX, COLIQUES); POLYNEUROPATHIE: FAIBLESSE DES MUSCLES DES POIGNETS; BLEUISSEMENT DES GENCIVES; NEPHROPATHIE; INFLAMMATIONS ARTICULAIRES; ANEMIE; ENCEPHALOPATHIE (ENFANT)

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ **Interactions:**

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.15000 à 25° C		0.45000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	175
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	CATECHOL
② Autre nom	DIHYDROXY-1,2 BENZENE
③ Utilisation	DEVELOPPEUR PHOTOGRAPHIQUE, AGENT ANTI-OXYDANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE CAOUTCHOUC EPAIS
⑤ Manipulation	PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CATECHOL

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C6H6O2	110.11			X	CRISTALLIN	INCOLORE	PHENOLIQUE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		1.3440	105.00	245.50	127.22	

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
		3.79	1.6			436.0000	

22 **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
BRUNIT A L'AIR ET LA LUMIERE. SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE)

23 **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ACIDE BORIQUE, EAU (LE DECOMPOSE), CHLORURES D'ACIDES, ANHYDRIDES D'ACIDES, BASES

24 **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

2 Aigus: IRRITATION OU BRULURE: YEUX, PEAU, MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES; VASOCONSTRICTION, AUGMENTATION DE LA PRESSION SANGUINE, CONVULSIONS, DEPRESSION RESPIRATOIRE; DOMMAGES RENAUX

3 Chroniques: POSSIBILITE DE SENSIBILISATION DE LA PEAU (DERMITE ECZEMATEUSE); INFLAMMATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; ANIMAL: DEPIGMENTATION DE LA PEAU, ATTEINTE HEMATOLOGIQUE (LEUCOPENIE, METHEMOGLOBINEMIE, ANEMIE) ATTEINTE HEPATIQUE (HYPERPLASIE)

4 Tératogènes: — 5 Mutagènes: — 6 Cancérogènes:

7 Autres: CO-CANCEROGENE CHEZ L'ANIMAL.

8 Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
5.00000	20.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	176
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 07 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	CELLULOSE
② Autre nom	FIBRE DE PAPIER
③ Utilisation	FABRICATION DES PRODUITS A BASE CELLULOSIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION, LES VAPEURS OU POUSSIERES EXPLOSENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales:
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets: METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CELLULOSE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
POLYMERE				X	FIBREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS (PEROXYDES, ACIDE PERCHLORIQUE)
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	ESSENTIELLEMENT NON TOXIQUE
Effets (3) Chroniques	
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25° C

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	177
Date de publication	83 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	CESIUM, HYDROXYDE DE
② Autre nom	HYDROXYDE DE CESIUM
③ Utilisation	CATALYSEUR A POLYMERISATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CESIUM, HYDROXYDE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HCSO	149.92			X	DELIQUESCENT	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.6750	272.30			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						750.0000	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non — Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets:
(2) Aigus: ANIMAL: IRRITATION: PEAU, YEUX

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25 °C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 °C)
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	178
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 11 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	CETENE
② Autre nom	KETENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. FERMER LA VALVE DE LA BOMBONNE.
③ Fuites ou accidents	Mesures OUVRIR LES FENETRES.
	Traitements des déchets LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE. METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 25 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CETENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C2H2O	42.04	X				INCOLORE	PIQUANT

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			-150.60	-56.11		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
IL DIMERISE A BASSE TEMPERATURE POUR FORMER LE DICETENE. SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DU MONOXYDE DE CARBONE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
REAGIT AVEC L'EAU POUR FORMER DE L'ACIDE ACETIQUE; SE DECOMPOSE AU CONTACT D'ALCOOLS OU D'AMMONIAC; PRODUITS ORGANIQUES.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	ANIMAL: IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES; TOUX, LETHARGIE, DOMMAGES PULMONAIRES, OEDEME, MORT
	③ Chroniques	POSSIBILITE DE DERMATITE; ANIMAL: FIBROSE, EMPHYSEME, ATELECTASIE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.50000	0.90000	1.50000	3.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	179
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	87 04 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	CETONE DIISOBUTYLE
② Autre nom	DIISOBUTYLCETONE
③ Utilisation	SOLVANT DE LAQUES ET DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE, AGENTS CHIMIQUES SECS.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 2000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CETONE DIISOBUTYLE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C9H18O	142.23		X		TRANSPARENT	INCOLORE	MENTHE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
0.1	0.8060		-46.40	168.10	49.00	60.00

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20° C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
396	1.70	3.93	0.8			0.5000	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DU MONOXYDE ET DU DIOXYDE DE CARBONE.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION GRAVE) : MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, INCOORDINATION
	3 Chroniques	IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU ET DES YEUX
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
25.00000	150.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	180
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 04

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CHLORDANE
(2) Autre nom	CHLORDANE (PRODUIT PUR)
(3) Utilisation	INSECTICIDE, PESTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques speciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 500MG/M3
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLORDANE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H6CL8	409.80			X	CRISTAUX	BLANC	CHLORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.6100	1.6000	95.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		14.00				INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE AU POINT D'EBULLITION NOTE: LE PRODUIT DE QUALITE TECHNIQUE EST UN LIQUIDE AMBRE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS. AU CONTACT DES ALCALIS, IL LIBERE DU CHLORURE D'HYDROGENE ET DU CHLORE.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	VISION TROUBLE, TOUX, CONFUSION, ATAXIE, DELIRE; SI INGERE: DOULEURS ABDOMINALES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE; INTOXICATION GRAVE: IRRITABILITE, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS, MORT; DOMMAGES RENAUX NOTE: PREPARATIONS COMMERCIALES: IRRITATION DE LA PEAU ET DES MEMBRANES MUQUEUSES
	(3) Chroniques	POSSIBILITE DE DYSCRASIE SANGUINE (PANCYTOPENIE, THROMBOCYTOPENIE, LEUCOPENIE, ANEMIE) ANIMAL: SI INGERE: HEPATOTOXICITE NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.0004786
	(4) Tératogènes	
	(5) Mutagènes	
	(6) Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.50000 à 25° C		2.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	181
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORE
② Autre nom	CHLORINE
③ Utilisation	AGENT DE BLANCHIMENT, AGENT DESINFECTANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERES REDUCTRICES.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE A PARTIR D'UNE DISTANCE SECURITAIRE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
OUVRIR LES FENETRES.

Traitements des déchets
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE.
RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour: [x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 25 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER ET OUVRIR LE RECIPIENT AVEC PRUDENCE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLORE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
CL2	70.90	X			TRANSPARENT	JAUNATRE	PIQUANT

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
3.0			-101.60	-34.50		

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20 °C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
		2.49				7.3000	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LE PRODUIT REAGIT AVEC L'EAU PRESENTE DANS L'ATMOSPHERE EN EMETTANT UN GAZ TOXIQUE: CHLORURE D'HYDROGENE
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ALCOOLS, AGENTS REDUCTEURS FORTS, ALKYLPHOSPHINES, HYDROCARBURES ALIPHATIQUES SATURES, HYDRURES, SILICONES, SULFURES, TRIALKYLBORANES; METAUX, OU LEURS ALLIAGES, FINEMENT DIVISES
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	2 Aigus	IRRITATION ET CORROSION: PEAU, YEUX (LARMOIEMENT, CONJONCTIVITE, OPACITE CORNEENNE, CECITE); SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, MAUX DE TETE, TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES AVEC SENSATION DE SUFFOCATION, DOULEUR A LA POITRINE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, MORT PAR SUFFOCATION (INTOXICATION GRAVE); APRES DELAI:OEDEME PULMONAIRE, BRONCHOPNEUMONIE; POSSIBILITE DE GELURE AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE
	3 Chroniques	POSSIBILITE DE CHLORACNE, DE REDUCTION DE LA FONCTION PULMONAIRE, DE MALADIES DES BRONCHES, DE PREDISPOSITION A LA TUBERCULOSE ET DE CORROSION DENTAIRE
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
1.00000	3.00000	3.00000	9.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	182
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 12 22

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORE, BIOXYDE DE
② Autre nom	DIOXYDE DE CHLORE
③ Utilisation	AGENT DE BLANCHIMENT, BACTERICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. PRODUIT DE DECOMPOSITION: CHLORE
③ Fuites ou accidents	Mesures: METTRE UNE VENTILATION FORCEE. OUVRIR LES FENETRES.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 10 PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivante

Nom	CHLORE, BIOXYDE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CLO2	67.46	X				ORANGE	CHLORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.1			-59.50	9.90		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		2.30	10.0			8.0000	

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? INSTABLE A LA LUMIERE: PEUT EXPLOSER LORSQUE CHAUFFE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? REAGIT VIOLEMMENT AVEC DES MATIERES ORGANIQUES: SOUFRE, COMBUSTIBLES: REAGIT AVEC L'EAU OU DE LA VAPEUR D'EAU POUR FORMER DU CHLORURE D'HYDROGENE.
(24) Polymerisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (POUMONS: SEVERE): BRONCHITE, OEDEME PULMONAIRE
	(3) Chroniques	BRONCHITE CHRONIQUE
	(4) Tératogènes	
	(5) Mutagènes	
	(6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.10000	0.30000	0.30000	0.90000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	183
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 14

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORE, TRIFLUORURE DE
② Autre nom	TRIFLUORURE DE CHLORE
③ Utilisation	AGENT FLUORANT, PROPERGOL

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
AU CONTACT DE SUBSTANCES ORGANIQUES.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
NE PAS UTILISER L'EAU COMME MOYEN D'EXTINCTION.
**NOTE: S'IL Y A UNE FUITE D'UN CONTENANT, REDUIRE LES VAPEURS AVEC DE L'EAU PULVERISEE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. REFROIDIR A DISTANCE AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS, LES DEPLACER SI AUCUN RISQUE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 20 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLE CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES ET DES ACIDES.

Suite à la page suivant

Nom	CHLORE, TRIFLUORURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
CLF3	92.46	X				INCOLORE	SUCRE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
			-76.30	11.30		

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20° C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
		3.14					

22 **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A 220 DEGRES CELSIUS, SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES (CHLORE, FLUORURE D'HYDROGENE).

23 **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
EAU (FORME CHLORE ET FLUORURE D'HYDROGENE), ACIDES (FORME FLUORURE D'HYDROGENE), AGENTS REDUCTEURS. REAGIT AVEC PLUSIEURS SUBSTANCES DONT LES GAZ RARES ET CERTAINS METAUX.

24 **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

2 Aigus:
YEUX: GRAVE IRRITATION, LARMOIEMENT, BRULURES CHIMIQUES, ULCERATION DE LA CORNEE;
PEAU: GRAVE IRRITATION, BRULURES CHIMIQUES;
GRAVE IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES (POUMONS), INFLAMMATION DES MUQUEUSES, OEDEME PULMONAIRE, CONVULSIONS, MORT POSSIBLE

3 Chroniques:
ANIMAL: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES

4 Tératogène: | 5 Mutagènes: | 6 Cancérogènes:

7 Autres:

8 Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.10000	0.40000		

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	184
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORO-1 EPOXY PROPANE-2,3
② Autre nom	EPICHLORHYDRINE
③ Utilisation	FABRICATION DE RESINES, FABRICATION DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
NOTE: IL EST PREFERABLE DE NE PAS UTILISER D'EAU (REACTION VIOLENTE POSSIBLE)

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. SI LE FEU A PRIS DES PROPORTIONS IMPORTANTES OU SI LES CONTENANTS Y SONT EXPOSES, QUITTER LES LIEUX RAPIDEMENT.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres — HDVS: 100 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES METAUX.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLORO-1 EPOXY PROPANE-2,3

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C3H5CLO	92.53		X		TRANSPARENT	INCOLORE	CHLOROFORMIQUE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
25.0	1.1812		-57.10	115.00	37.80	40.60

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
416	13.00	3.20	3.8				

22 Stabilité — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE, POLYMERISE ET/OU DECOMPOSE EN EMETTANT: DE L'ACIDE CHLORHYDRIQUE, DU PHOSGENE, DES OXYDES DE CARBONE.

23 Incompatibilité (avec d'autres substances) — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
L'EAU, LES HALOGENURES METALLIQUES, LES ACIDES, LES BASES, LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LES METAUX ALCALINS ET ALCALINO-TERREUX, LES ALCOOLS, LES AMINES.

24 Polymérisation — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE: BASES, ACIDES, CHALEUR, ALCOOLS OU AMINES.

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

2 Aigus: IRRITATION GRAVE: PEAU (ROUGEURS, DEMANGEAISONS, BRULURES APPARAISSANT APRES UN CERTAIN DELAI), YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; NAUSEES, VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE, DOULEURS ABDOMINALES, INSUFFISANCE RESPIRATOIRE, MORT; POSSIBILITE DE DOMMAGES HEPATIQUES; SI INHALE: LARMOIEMENTS, ECOULEMENT NASAL, GONFLEMENT FACIAL, TOUX, OEDEME PULMONAIRE; SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, COLLAPSUS, MORT

3 Chroniques: SENSIBILISATION: PEAU; POSSIBILITE DE DOMMAGES HEPATIQUES, PULMONAIRES ET RENAUX

4 Tératogènes:

5 Mutagènes: MUTAGENE POSSIBLE

6 Cancérogènes: CANCEROGENE SUSPECTE

7 Autres: CAUSE LA STERILITE CHEZ L'ANIMAL.

8 Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
5.00000	20.00000	10.00000	40.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	185
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORO-1 NITRO-1 PROPANE
② Autre nom	1-CHLORO-1-NITROPROPANE
③ Utilisation	FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE D'ALCOOL, EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
ARROSER D'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU POUR LES GARDER AU FRAIS.

③ Fuites ou accidents

Mesures
COUVRIR DE POUDRE DE SOUDE OU DE BICARBONATE DE SODIUM. MELANGER.
NEUTRALISER AVEC DE L'ACIDE CHLORHYDRIQUE 6M.

Traitements des déchets
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2000 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLORO-1 NITRO-1 PROPANE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H6CLNO2	123.55		X				

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.2090			139.50		62.20

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20 °C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	5.80	4.26				60.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE PEUT EXPLOSER
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES ANIMAL: FORTE IRRITATION DES POUMONS: ATTEINTES HEPATIQUES, RENALES ET CARDIOVASCULAIRES: OEDEME PULMONAIRE: MORT
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25 °C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25 °C
20.00000	100.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	186
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORO-2 BUTADIENE-1,3
② Autre nom	BETACHLOROPRENE
③ Utilisation	FABRICATION DE CAOUTCHOUC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques speciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
PRODUITS DE DECOMPOSITION: CHLORURE D'HYDROGENE,OXYDES DE CARBONE

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 400 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage
CONSERVER A UNE TEMPERATURE INFERIEURE A -10 DEGRES CELSIUS.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLORO-2 BUTADIENE-1,3

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H5CL	88.54		X			INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		0.9583		59.40	-20.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
525	179.00	3.00	4.0				

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? A PARTIR DE -15C, LE PRODUIT PEUT S'OXYDER ET FORMER DES PEROXYDES S'IL N'EST PAS INHIBE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS DONT LES PEROXYDES
(24) Polymérisation	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AVEC LA LUMIERE, PEROXYDES OU INITIATEURS DE RADICAUX LIBRES

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU (POSSIBILITE DE BRULURES), YEUX (CONJONCTIVITE), VOIES RESPIRATOIRES; INTOXICATION GRAVE: IRRITABILITE, DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (NAUSEES, VERTIGES, INCONSCIENCE); POSSIBILITE D'OEDEME PULMONAIRE, D'HEPATOTOXICITE ET DE NEPHROTOXICITE
	(3) Chroniques	DERMITE DE CONTACT, PERTE TEMPORAIRE DE CHEVEUX; MAUX DE TETE, IRRITABILITE, INSOMNIE, FATIGUE EXTREME, PALPITATIONS, HYPOTENSION, DOULEUR A LA POITRINE; ANEMIE; POSSIBILITE DE DOMMAGES AU FOIE, COEUR, REINS, POUMONS, SYSTEME NERVEUX; POSSIBILITE DE MODIFICATION DE LA COMPOSITION DU LAIT MATERNEL NOTE: CE PRODUIT EST GENERALEMENT INHIBE
	(4) Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE — (5) Mutagènes: MUTAGENE SUSPECTE — (6) Cancérogènes: CANCEROGENE SUSPECTE
	(7) Autres	EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C
25.00000	90.00000	35.00000	135.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	187
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORO-2 TRICHLOROMETHYL-6 PYRIDINE
② Autre nom	2-CHLORO-6-TRICHLOROMETHYL PYRIDINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS CHIMIQUES AGRICOLES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLORO-2 TRICHLOROMETHYL-6 PYRIDINE

Premiers secours

LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H3CL4N	230.93			X	CRISTALLIN	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.6000	62.70	136.80		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0400	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES PYRIDINES: IRRITATION DES MEMBRANES MUQUEUSES: BRULURE DE LA PEAU: CEPHALEE, ETOURDISSEMENTS, FATIGUE: MALAISES GASTRO-INTESTINAUX: REACTIONS ALLERGIQUES (POSSIBLES)

(3) Chroniques: NAUSEE, CEPHALEE, INSOMNIE, NERVOSITE: MALAISES AU DOS ET A L'ABDOMEN: LESIONS AU FOIE ET AUX REINS.

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	188
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 04 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORO-3 PROPENE
② Autre nom	CHLORURE D'ALLYLE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. ARROSER D'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU POUR LES GARDER AU FRAIS.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 300 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CHLORO-3 PROPENE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C3H5CL	76.53		X		VOLATIL	INCOLORE	PIQUANT

7 Limite de détection olfactive ppm	8 Densité g/ml	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion °C	11 Point d'ébullition °C	12 Point d'éclair fermé °C	13 Point d'éclair ouvert °C
1.2	0.9380	0.9397	-136.40	44.60	-32.00	

14 T° Auto-ignition °C	15 Tension de vapeur (20° C) mm	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	21 Granulométrie Microns
485	295.00	2.64	3.3			4.0000	

22 Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, HYDROXYDE DE SODIUM, ACIDES, ACIDES DE LEWIS TELS QUE TRICHLORURE D'ALUMINIUM ET TRIFLUORURE DE BORE, ALUMINIUM (AL), MAGNESIUM (MG), ZINC (ZN), AMINES
24 Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? ACIDES DE LEWIS, ACIDE SULFURIQUE, AL, MG, ZN

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION: YEUX (DOULEUR ORBITAIRE, CONJONCTIVITE, BRULURE DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: ETOURDISSEMENTS, MAUX DE TETE; HEMORRHAGIE ET OEDEME PULMONAIRES; PROBLEMES GASTROINTESTINAUX; NARCOSE POSSIBLE;AU CONTACT DU LIQUIDE: IRRITATION DE LA PEAU ACCOMPAGNEE D'UNE SENSATION DE DOULEUR AUX OS; ANIMAL: ATTEINTE DU FOIE, DES REINS, DES POUMONS ET DU MYOCARDE
	3 Chroniques	POLYNEUROPATHIE (FAIBLESSE, PICOTEMENTS, CRAMPES ET ENGOURDISSEMENT DES EXTREMITES); POSSIBILITE D'ETOURDISSEMENTS, D'INSOMNIE ET D'ANOREXIE; ANIMAL: ATTEINTE DU FOIE, DES REINS ET DES POUMONS
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25 °C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25 °C
1.00000	3.00000	2.00000	6.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	189
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLOROACETOPHENONE
② Autre nom	PHENYL CHLOROMETHYL CETONE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, AGENT LACRYMOGENE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE, MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 100 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES BASES, DES MATIERES OXYDANTES ET DES METAUX. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

Nom	CHLOROACETOPHENONE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H7CLO	154.59			X	CRISTALLIN	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.3		1.3200	59.00	247.00	118.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	0.01	5.32				INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURE D'HYDROGENE, DE DIOXYDE ET DE MONOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU ET VAPEUR D'EAU (DEGAGE DES VAPEURS TOXIQUES ET CORROSIVES DE CHLORURE D'HYDROGENE); METAUX; AGENTS OXYDANTS FORTS, BASES FORTES.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX (GRAVE), PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; LACRYMOGENE: LARMOIEMENT, VISION BROUILLEE, BRULEMENTS DES YEUX, BLEPHAROSPASME (CONTRACTION ANORMALE DE L'ORBICULAIRE), CONJONCTIVITE, BRULURE CHIMIQUE DE LA CORNEE (A FORTE CONCENTRATION); DERMATITE; PICOTEMENTS NASAUX, ECOULEMENTS NASAUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, OEDEME PULMONAIRE (APRES DELAI); SI INGERE: AGITATION, COMA
	(3) Chroniques	SENSIBILISATION DE LA PEAU; CONJONCTIVITE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.30000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	190
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 06

Identification et utilisation du produit

1 Nom	CHLOROBENZENE
2 Autre nom	MONOCHLOROBENZENE
3 Utilisation	SOLVANT A LAQUES, SOLVANT A CIRES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

1 Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

2 Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.
L'EAU PULVERISEE PEUT ETRE UTILISEE POUR CONTROLER DES FEUX DE PEU D'AMPLEUR.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.

3 Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

4 Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2400 PPM

5 Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

6 Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLOROBENZENE

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H5CL	112.56		X		VOLATIL	INCOLORE	AMANDE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.2		1.1058	-45.60	132.00	29.44	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20 °C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
638	8.80	3.38	1.3			0.5000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES: CHLORURE D'HYDROGENE, CHLORE, PHOSGENE, MONOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS. REAGIT VIOLEMMENT AVEC LE PERCHLORATE D'ARGENT ET LE SULFOXYDE DE DIMETHYLE.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU (ROUGEUR), YEUX (DOULEUR, CONJONCTIVITE), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: EN CONTACT PROLONGE AVEC LA PEAU: ERYTHEME, BRULURE, NECROSE: SI INHALE: MAUX DE TETE, ETOURDISSEMENTS, SOMNOLENCE, NAUSEES, SPASMES MUSCULAIRES, TREMBLEMENTS, RESPIRATION RAPIDE, POULS FAIBLE ET IRREGULIER, CYANOSE, ANEMIE, TROUBLES HEPATIQUES ET RENAUX, PERTE DE CONSCIENCE: SI INGERE: NAUSEES, MAUX DE
	(3) Chroniques	EFFETS AIGUS (SUITE): TETE, DOULEURS ABDOMINALES, PARALYSIE VASCULAIRE, PALEUR, CYANOSE, COLLAPSUS, COMA. EFFETS CHRONIQUES: ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU; ANIMAL: DOMMAGES AU FOIE, REINS, POUMONS; ATTEINTE HEMATOLOGIQUE (INHIBITION DE L'ERYTHROPOIESE, EOSINOPHILIE, THROMBOCYTOSE, HEMOLYSE); ATTEINTE DES TISSUS HEMATOPOIETIQUES. COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE: 0.00145
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	(4) — (5) — (6) CANCEROGENE SUSPECTE
	(7) Autres	
(8) Interactions		TETRACHLORURE DE CARBONE (EFFET ADDITIF)

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25 °C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 °C)
75.00000	350.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	191
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 08

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CHLOROBENZYLIDENEMALONONITRILE (ORTHO-)
(2) Autre nom	CHLOROBENZYLIDENE MALONONITRILE (ORTHO-)
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prevention

(1) Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMEN

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

(3) Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2 MG/M3

(5) Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CHLOROBENZYLIDENEMALONONITRILE (ORTHO-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H5CLN2	187.60			X	CRISTALLIN	BLANC	POIVRE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			95.00	313.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		6.50				INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURES, DE CYANURES, D'OXYDES D'AZOTE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX (LARMOIEMENTS, CONJONCTIVITE, ERYTHEME DES PAUPIERES), PEAU (ERYTHEME), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: SENSATION DE BRULURE DANS LA GORGE, MAUX DE TETE, RENIFLEMENTS, TOUX, SENSATION D'OPPRESSION A LA POITRINE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES (APRES DELAI); FORMATION D'AMPOULES (INTOXICATION GRAVE)
	(3) Chroniques	POSSIBILITE DE SENSIBILISATION DE LA PEAU (DERMITE DE CONTACT)
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.05000	0.40000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	192
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 01 08

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CHLORODIFLUOROMETHANE
(2) Autre nom	FREON 22
(3) Utilisation	AGENT PROPULSANT, AGENT REFRIGERANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI CHAUFFE FORTEMENT.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction

UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. NOTE: REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES (SOUMIS A UNE TEMPERATURE > 52C, ILS PEUVENT SE RUPTURER)

(3) Fuites ou accidents

Mesures

FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets

POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE NEOPRENE

(5) Manipulation

PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.

(6) Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLORODIFLUOROMETHANE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CHCLF2	86.47	X				INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-160.00	-40.80		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20 °C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
632	6361.56	3.11				3.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURES ET DE FLUORURES

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
ZINC. MAGNESIUM ET SES ALLIAGES EN PRESENCE D'EAU.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION: PEAU, YEUX; INTOXICATION GRAVE: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, SOMNOLENCE, APATHIE, NARCOSE, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS, ARYTHMIE ET ARRET CARDIAQUE POSSIBLES.
POSSIBILITE DE GELURE AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25 °C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 °C)
1000.00000	3500.00000	1250.00000	4375.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	193
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	88 01 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLOROETHANE
② Autre nom	CHLORURE D'ETHYLE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prevention

① Inflammabilité

[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS. FERMER LA VALVE DE LA BONBONNE. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES. CEUX-CI PEUVENT SE RUPTURER LORS D'UN INCENDIE.

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
LE PRODUIT PEUT FORMER DES MELANGES EXPLOSIFS AVEC L'AIR.

③ Fuites ou accidents

Mesures

METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets

FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour:

[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HOVS: 20,000 PPM

⑤ Manipulation

VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLOROETHANE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H5CL	64.52	X				INCOLORE	PIQUANT, ETH

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert
4.2			-138.70	12.30	-50.00	-43.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulom
519	1064.00	2.22	3.6			6.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET FUMEES ET GAZ TOXIQUES: PHOSGENE, CHLORURE D'HYDROGENE, MONOXYDE DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
METAUX CHIMIQUEMENT ACTIFS COMME: SODIUM, POTASSIUM, CALCIUM, POUDRE D'ALUMINIUM, ZINC, MAGNESIUM: EAU, VAPEURS D'EAU, AGENTS OXYDANTS FORTS.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU

Effets

(2) Aigus: POSSIBILITE D'IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES, MEMBRANES MUQUEUSES: GELURES CUTANEES POSSIBLES AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE: SI INHALE EN FORTE CONCENTRATION: EBRIETE, PERTE DE COORDINATION, VERTIGES, TROUBLE DE L'ELOCUTION, STUPEUR, ANESTHESIE, POSSIBILITE D'ARYTHMIE CARDIAQUE, D'ATTEINTES PULMONAIRES, HEPATIQUES ET RENALES ET DE MORT

(3) Chroniques: POSSIBILITE DE DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT (ECZEMA, NOTE: PEU FREQUENT)
INTERACTIONS: L'EXPOSITION A L'EPINEPHRINE, L'ISOPROTERENOL OU LE LEVAPROTERENOL AUGMENTE L'INCIDENCE D'ARYTHMIE CARDIAQUE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.0372.

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
1000.00000	2600.00000 (à 25° C)	1250.00000	3250.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	194
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 03 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLOROETHYLENE
② Autre nom	CHLORURE DE VINYLE
③ Utilisation	AGENT REFRIGERANT, FABRICATION DE POLYMERES.

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
NE PAS TENTER D'ETEINDRE L'INCENDIE SI LA FUITE N'A PU ETRE ARRETEE. PETITS FEUX: AGENT CHIMIQUE SEC, DIOXYDE DE CARBONE: GRANDS FEUX: BRUME D'EAU.

Techniques spéciales
SI VOUS DEVEZ INTERVENIR,FAITES-LE A DISTANCE. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AVEC DE L'EAU.PORTER:UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET,DES VETEMENTS PROTECTEURS.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLOROETHYLENE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H3CL	62.50	X				INCOLORE	SUCRE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
1200.0	0.9121		-159.07	-13.40	-108.00	-78.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns
472	2600.00	2.15	3.6			1.1000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? IL SE DECOMPOSE A 450C EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES D'ACIDE CHLORHYDRIQUE, D'OXYDES DE CARBONE, DE PHOSGENE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS. POLYMERISE EN PRESENCE DE CUIVRE, D'ALUMINIUM ET DE LEURS ALLIAGES. NOTE: FORME DES POLYPEROXYDES EXPLOSIBLES EN PRESENCE D'AIR
(24) Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE: LUMIERE,CHALEUR, PEROXYDES, OZONE,PERSULFATE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES
Effets (2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: INTOXICATION GRAVE: ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, EUPHORIE, VERTIGES, DESORIENTATION, DOULEUR ABDOMINALE, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE, MORT PAR INSUFFISANCE CARDIAQUE OU RESPIRATOIRE
Effets (3) Chroniques	FATIGUE, ESSOUFFLEMENT APRES EFFORT, ETOURDISSEMENTS, SUDATION, DOULEUR EPIGASTRIQUE: HEPATOMEGALIE ET SPLENOMEGALIE: THROMBOCYTOPENIE: NEUROPATHIE PERIPHERIQUE: ACROOSTEOLYSE DES EXTREMITES (OSTEOLYSE DE LA PHALANGE ASSOCIEE A UN SYNDROME DE RAYNAUD, PARFOIS ACCOMPAGNEE DE SCLERODERMIE AU NIVEAU DES DOIGTS ET DE L'AVANT-BRAS ET OCCASIONNELLEMENT OBSERVEE AU NIVEAU DES ROTULES ET DES OS ILIAQUES)
Effets (4) Tératogènes	
Effets (5) Mutagènes	MUTAGENE SUSPECTE
Effets (6) Cancérogènes	CANCEROGENE PROUVE
Effets (7) Autres	ANIMAL: TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE, ATTEINTE TESTICULAIRE
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
	1.00000		1.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	195
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLOROFORME
② Autre nom	CHLOROFORM
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT FUMIGANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES METAUX ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLOROFORME

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CHCL3	119.38		X		VOLATIL	INCOLORE	SUCREE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
100.0	1.4760		-63.50	61.20		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	160.00	4.13				7.4000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE EN PHOGENE ET CHLORURE D'HYDROGENE A LA LUMIERE SOLAIRE ET EN ABSENCE D'AIR OU A LA NOIRCEUR.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
BASES FORTES, METAUX ACTIFS COMME ALUMINIUM ET SODIUM, HALOGENES, DISILANE, TETROXYDE DE SODIUM, TERT-BUTOXYDE DE POTASSIUM, METHYLATE DE SODIUM, ALLIAGE SODIUM-POTASSIUM

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU (ASSECHEMENT, FISSURATION), YEUX (CONJONCTIVITE), NEZ: STIMULATION PUIS DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: EXCITABILITE, FATIGUE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS, HYPOTENSION, DEPRESSION ET PARALYSIE RESPIRATOIRES, ARYTHMIES ET ARRET CARDIAQUES: LESIONS HEPATIQUES ET RENALES: MORT

(3) **Chroniques**: CEPHALEE, NAUSEES, ANOREXIE, ERUCTATION: HYPERTROPHIE DU FOIE ET ATTEINTES RENALES (AUGMENTATION DE LA DIURESE)
AUTRES EFFETS (SUITE): EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/OCTANOL EST DE 0.011

(4) **Tératogènes**: — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**: CANCEROGENE POSSIBLE

(7) **Autres**: TRAVERSE LE PLACENTA (HUMAIN), EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL (ANIMAL)

(8) **Interactions**: METHYL BUTYL CETONE, TETRACHLORURE DE CARBONE, DDT, PHENOBARBITAL

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
10.00000	50.00000		

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	196
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLOROMETHANE
② Autre nom	CHLORURE DE METHYLE
③ Utilisation	AGENT REFRIGERANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE. LE PRODUIT PEUT FORMER DES MELANGES EXPLOSIFS AVEC L'AIR. LES CONTENANTS PEUVENT SE ROMPRE DURANT UN INCENDIE.
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REDUIRE LE DEBIT DE GAZ. NE PAS ETEINDRE AVANT QUE LE DEBIT N'AIT ETE ARRETE. GARDER LES CONTENANTS AU FRAIS A DISTANCE
③ Fuites ou accidents	Mesures	METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets	FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.
④ Équipements de protection pour:		[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation		VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLOROMETHANE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH3CL	50.49	X				INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
10.2			-97.60	-23.70		0.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
632		1.78	8.1				

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET: CHLORURE D'HYDROGENE, CHLORE, OXYCHLORURES, OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
METAUX ACTIFS COMME POTASSIUM, ALUMINIUM, ZINC, MAGNESIUM; ALLIAGES DE MAGNESIUM, OXYDANTS FORTS, HUMIDITE (PEUT DEGAGER DU CHLORURE D'HYDROGENE)

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigue: GELURES POSSIBLES DE LA PEAU ET DES YEUX AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE; NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, TREMBLEMENTS, TROUBLES D'ELOCUTION, VERTIGES, SOMNOLENCE, TROUBLES VISUELS, FAIBLESSE, DEMARCHE CHANCELANTE, NARCOSE, COMA, CONVULSIONS ET MORT POSSIBLES; DES DOMMAGES AU SYSTEME NERVEUX PEUVENT PERSISTER PLUSIEURS MOIS

(3) Chroniques: MEMES EFFETS QUE LORS D'INTOXICATIONS AIGUES, MAIS LES EFFETS RELIES A LA DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL SONT PREDOMINANTS
NOTE: LES SYMPTOMES D'UNE INTOXICATION AIGUE PEUVENT APPARAITRE PLUSIEURS HEURES APRES L'EXPOSITION

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:
(7) Autres:
(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
100.00000	210.00000	125.00000	260.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	197
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 11 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLOROPICRINE
② Autre nom	CHLOROPICRIN
③ Utilisation	AGENT FUMIGANT, FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME; PRENDRE LES MESURES APPROPRIEES CONTRE LES EXPLOSIONS
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER LE CHOC ET LE FROTTEMENT.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Suite à la page suivante

Nom	CHLOROPICRINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CCL3NO2	164.39		X		HUILEUX	INCOLORE	FORTE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
1.0		1.6600	-64.00	112.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	20.00	5.70	4.0			1.8000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
AU CHOC VIOLENT OU EXPOSE A UNE FORTE CHALEUR: RISQUE D'EXPLOSION. SI CHAUFFE A DECOMPOSITION, EMET FUMEES TOXIQUES.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, PLASTIQUES, CAOUTCHOUC

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX (LARMOIEMENT), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: NAUSEE, VOMISSEMENT, DIARRHEE, COLIQUES: FATIGUE, CEPHALEE, VERTIGE, SOMNOLENCE; HYPOTENSION ORTHOSTATIQUE; TOUX, RESPIRATION ASTHMATIFORME, OEDEME PULMONAIRE: MORT

(3) Chroniques: ANIMAL: LESION DES REINS, DU FOIE ET DES MUSCLES SQUELETTIQUES

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.10000	0.70000	0.30000	2.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	198
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	85 02 21

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CHLOROSTYRENE (ORTHO-)
(2) Autre nom	2-CHLOROSTYRENE
(3) Utilisation	SOLVANT DE POLYMERE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des dechets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	CHLOROSTYRENE (ORTHO-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H7CL	138.60		X				

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1000		-63.10	188.70	58.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	
	(3) Chroniques	ANIMAL: CE PRODUIT PROVOQUERAIT DES MODIFICATIONS PATHOLOGIQUES AU FOIE ET AUX REINS
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25°C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
50.00000	285.00000	75.00000	430.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	199
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 02 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLOROTOLUENE (ORTHO-)
② Autre nom	2-CHLORO 1-METHYL BENZENE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Suite à la page suivante

Nom	CHLOROTOLUENE (ORTHO-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H7CL	126.59		X			BRUN	DESAGREABLE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.0825		-35.10	159.15		52.22

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, SULFOXYDE DE DIMETHYLE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU
Effets	(2) Aigus	ANIMAL: IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES; FAIBLESSE; VASODILATATION; PERTE DE COORDINATION; CONVULSIONS; COMA
	(3) Chroniques	NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.0004
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
50.00000	250.00000	75.00000	375.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	200
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORPYRIFOS
② Autre nom	CHLORPYRIFOS-ETHYL
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CHLORPYRIFOS

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H11CL3NO3PS	350.59			X	GRANULEUX	BLANC	MERCAPTAN

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			41.50			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0020	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE PHOSPHORE ET DE CARBONE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LE CUIVRE ET LE LAITON (PARTICULIEREMENT LORSQU'EN SOLUTION)

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: VISION BROUILLEE, MYOSIS, CEPHALEE, VERTIGE, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, FASCICULATION, OPPRESSION DE LA POITRINE, TRANSPIRATION, SALIVATION, LARMOIEMENTS, OEDEME PULMONAIRE, CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE, CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) Chroniques: L'INHIBITION DECRITE EN AIGU PEUT PERSISTER DE DEUX A SIX SEMAINES. POSSIBILITE DE FAIBLESSE, ANOREXIE, MALAISE

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres: EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.20000		0.60000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	201
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 07 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORURE CHROMIQUE HEXAHYDRATE
② Autre nom	CHROMIC CHLORIDE HEXAHYDRATE
③ Utilisation	MORDANT A TEINTURES, AGENT DE PLACAGE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUIT DE DECOMPOSITION: CHLORE
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CHLORURE CHROMIQUE HEXAHYDRATE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H12CL3CRO6	266.45			X	CRISTAUX	VERT	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.7600	83.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						585.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
DELIQUESCENT: IL ABSORBE L'EAU PRESENT DANS L'AIR POUR DONNER UNE SOLUTION VISQUEUSE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
LITHIUM, AZOTE.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE CHROME TRIVALENT: DERMATITE POSSIBLE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25° C		à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	202
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	85 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORURE D'ALUMINIUM HEXAHYDRATE
② Autre nom	ALUMINUM CHLORIDE HEXAHYDRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE DEODORANTS, AGENT DE PRESERVATION DU BOIS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation

PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CHLORURE D'ALUMINIUM HEXAHYDRATE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H12ALCL306	241.44			X	CRISTALLIN	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		2.3980				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						1111.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? DELIQUESCENT; LORSQUE CHAUFFE A 100 DEGRES CELSIUS, SE DECOMPOSE ET LIBERE DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURES.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? SE DECOMPOSE DANS L'EAU CHAUDE EN DEGAGEANT DU CHLORURE D'HYDROGENE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DE LA PEAU; CORROSION POSSIBLE DES TISSUS AFFECTES
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	203
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 03 19

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CHLORURE D'HYDROGENE
(2) Autre nom	ACIDE CHLORHYDRIQUE ANHYDRE
(3) Utilisation	AGENT ANTI-CORROSIF, AGENT NETTOYANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
ARROSER D'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU

(3) Fuites ou accidents

Mesures
LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
OUVRIR LES FENETRES.

Traitements des déchets
LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 100 PPM

(5) Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.

(6) Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ABRI DES BASES.

Nom	CHLORURE D'HYDROGENE

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HCL	36.47	X			TRANSPARENT	INCOLORE	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
10.0	0.0016		-114.19	-85.03		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		1.27	4.0		0.1	400.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE VERS 1000 DEGRES C. LE PRODUIT SE DISSOCIE EN HYDROGENE ET EN CHLORE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LA PLUPART DES METAUX ET LEURS ALLIAGES: DEGAGEMENT D'HYDROGENE UN GAZ EXPLOSIBLE. BASES, ALCALIS, PRODUITS ORGANIQUES INSATURES, AGENTS REDUCTEURS, CARBURES, FLUOR, EXPLOSIFS.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; CORROSION DE LA PEAU ET DES MUQUEUSES; LESIONS CORNEENNES SUPERFICIELLES; OEDEME PULMONAIRE, PHARYNGITE, LARYNGITE, BRONCHITE; AUGMENTE LA SUSCEPTIBILITE AUX INFECTIONS
	(3) Chroniques	EROSION DENTAIRE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
5.00000	7.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	204
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 09

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CHLORURE DE BENZYLE
(2) Autre nom	CHLOROTOLUENE (ALPHA-)
(3) Utilisation	FABRICATION DE PARFUMS, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

(3) Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

(5) Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CHLORURE DE BENZYLE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H7CL	126.59		X			INCOLORE	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.1000	1.1000	-43.00	179.00	67.20	74.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
585	0.90	4.40	1.1			0.0330	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, METAUX COMME LE CUIVRE, LE FER, L'ALUMINIUM, LE ZINC, LE MAGNESIUM ET L'ETAIN, EAU (DEGAGE DU CHLORURE D'HYDROGENE)
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	GRAVE IRRITATION DES YEUX (LARMOIEMENT), DE LA PEAU ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES (NEZ): FAIBLESSE, IRRITABILITE, MAUX DE TETE PERSISTANTS: OEDEME PULMONAIRE POSSIBLE: ERUPTIONS CUTANEES NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE=0.0454 PPM.
	(3) Chroniques	NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/OCTANOL EST: 0.005
	(4) Tératogènes	
	(5) Mutagènes	
	(6) Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE
	(7) Autres	IDENTIFICATION D'UN EFFET MUTAGENE LORS D'ETUDES IN VITRO.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	205
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORURE DE ZIRCONYLE OCTAHYDRATE
② Autre nom	ZIRCONYL CHLORIDE OCTAHYDRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

Suite à la page suivante

Nom	CHLORURE DE ZIRCONYLE OCTAHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H16CL2O9ZR	322.28			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.9100				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DESHYDRATE PARTIELLEMENT A 150 DEGRES C: DEVIENT ANHYDRE A 210 DEGRES C: HYGROSCOPIQUE: POLYMERISE EN SOLUTION

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
SE DECOMPOSE AU CONTACT D'EAU CHAUDE
NOTE: CE PRODUIT EST TRES SOLUBLE DANS L'EAU.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU ET DES YEUX: INHALATION DES POUSSIERES: POSSIBILITE D'IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, TOUX, DIFFICULTE A RESPIRER

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	206
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	82 06 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORURE FERREUX
② Autre nom	DICHLORURE DE FER
③ Utilisation	MORDANT A TEINTURE, AGENT REDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLORURE FERREUX

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL2FE	126.75			X	DELIQUESCENT	LIME	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	3.1600		672.00	1023.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT, IL SE DECOMPOSE EN TRICHLORURE DE FER ET OXYDE DE FER.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
METAUX ALCALINS, OXYDE D'ETHYLENE

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES
Effets (2) Aigus	IRRITATION SEVERE: VOIES RESPIRATOIRES, YEUX, PEAU
Effets (3) Chroniques	
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	1.00000 à 25° C		2.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	207
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORURE FERREUX TETRAHYDRATE
② Autre nom	DICHLORURE DE FER TETRAHYDRATE
③ Utilisation	AGENT REDUCTEUR, FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. DES FUMEES DE CHLORURE D'HYDROGENE PEUVENT ETRE EMISES LORS D'UN INCENDIE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Suite à la page suivant

Nom	CHLORURE FERREUX TETRAHYDRATE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H8CL2FEO4	198.83			X	CRISTALLIN	BLEU-VERT	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.9300				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE; SE DESHYDRATE PARTIELLEMENT A 100 DEGRES C; S'OXYDE FACILEMENT EN SOLUTION AQUEUSE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets:

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES (NAUSEES, VOMISSEMENTS); SI INHALE: DYSPNEE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	1.00000 à 25° C		2.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	208
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 01

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CHLORURE FERRIQUE
(2) Autre nom	TRICHLORURE DE FER
(3) Utilisation	CATALYSEUR, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: CHLORURE FERREUX, CHLORE, OXYDES DE FER, CHLORURE D'HYDROGENE.
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLORURE FERRIQUE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL3FE	162.21			X	POUDRE	BRUN-NOIR	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.8980	306.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? TRES HYGROSCOPIQUE: SE DECOMPOSE A 315 DEGRES C EN EMETTANT DES FUMEES ET GAZ TOXIQUES (CHLORE, CHLORURE D'HYDROGENE).
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS REDUCTEURS; LA REACTION AVEC L'EAU EST FORTEMENT EXOTHERMIQUE.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION GRAVE: VOIES RESPIRATOIRES, PEAU, YEUX, VOIES DIGESTIVES; LESIONS CUTANEES ET OCULAIRES, VASOCONSTRICTION, PIGMENTATION BRUNE DE LA PEAU NOTE : LES SOLUTIONS AQUEUSES DE CE PRODUIT SONT CORROSIVES.
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	1.00000 à 25° C		2.00000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	209
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORURE FERRIQUE HEXAHYDRATE
② Autre nom	FERRIC CHLORIDE HEXAHYDRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS ET D'ENCRES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques speciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES METAUX ET DES MATIERES OXYDANTES OU REDUCTRICES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Suite à la page suivant

Nom	CHLORURE FERRIQUE HEXAHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H12CL3FE06	270.82			X	CRISTALLIN	ORANGE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.8200	37.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE; LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURE D'HYDROGENE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
METAUX; CHLORURE D'ALLYLE; FORME UN MELANGE EXPLOSIF AVEC LE SODIUM OU LE POTASSIUM; REAGIT AVEC L'EAU POUR FORMER DU CHLORURE D'HYDROGENE; AGENTS REDUCTEURS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION (BRULURE POSSIBLE): YEUX, PEAU, MEMBRANES MUQUEUSES; INHALATION DE POUSSIERES: IRRITATION DU NEZ ET DE LA GORGE, TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES; SI INGERE: IRRITATION DE LA BOUCHE ET DE L'ESTOMAC, NAUSEES, VOMISSEMENTS.

(3) **Chroniques**:

(4) **Tératogènes**: (5) **Mutagènes**: (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	1.00000 à 25° C		2.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	210
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 01

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CHLORURE MERCUREUX
(2) Autre nom	MERCUROUS CHLORIDE
(3) Utilisation	FABRICATION D'ELECTRODES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLORURE MERCUREUX

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL2HG2	472.09			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau - 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		7.1500				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0020	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE SUBLIME A 400 DEGRES C; SI EXPOSE A LA LUMIERE, IL SE DECOMPOSE EN CHLORURE MERCURIQUE ET EN MERCURE METALLIQUE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ALCALIS, AMMONIAC, SELS DE PLOMB, SELS DE CUIVRE, SELS D'ARGENT; AU CONTACT DE SOLUTIONS D'IODURES, BROMURES, CYANURES OU DE CHLORURES ALCALINS, IL SE DECOMPOSE EN MERCURE METALLIQUE.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	DERMOTOXICITE: ERYTHEME MERCURIEL, COLORATION GRIS-BLEU; CONTACT OCULAIRE: ROUGEURS, INFLAMMATION; SI INGERE: IRRITATION, EFFET DIURETIQUE, EFFET CATHARTIQUE
Effets (3) Chroniques	ACRODYNIE (ENFANT): COLORATION ROSE ET DOULEURS AUX MAINS ET AUX PIEDS, IRRITABILITE, PERTE DE POIDS, PHOTOPHOBIE SI INGERE: DOMMAGES RENAUX POSSIBLES, ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX POSSIBLE
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.05000		0.15000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	211
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHLORURE MERCURIQUE
② Autre nom	CHLORURE DE MERCURE(II)
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE, CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	**NOTE: PRODUITS DE DECOMPOSITION: MERCURE, OXYDES DE MERCURE, CHLORURE D'HYDROGENE
	Techniques spéciales	UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.	

Suite à la page suivante

Nom	CHLORURE MERCURIQUE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL2HG	271.52			X	POUDRE OU CRISTAUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		5.4400	276.00	302.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						74.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE, LE PRODUIT EMET DES VAPEURS TOXIQUES DE MERCURE. PEUT DECOMPOSER LORSQU'EXPOSE A LA LUMIERE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, SULFURES. VIOLENTE REACTION AVEC LE POTASSIUM ET LE SODIUM.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX (ULCERATION DE LA CORNEE ET DE LA CONJONCTIVE), VOIES RESPIRATOIRES (OPPRESSION A LA POITRINE, TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES); INSUFFISANCE RENALE: OLIGURIE SUIVIE D'ANURIE, MORT POSSIBLE PAR UREMIE; SI INGERE: CORROSION ET NECROSE DES VOIES DIGESTIVES, DOULEURS, VOMISSEMENTS, DIARRHEE SANGUINOLENTE, COLLAPSUS CIRCULATOIRE, MORT
Effets (3) Chroniques	DERMITE; FAIBLESSE, FATIGUE, ANOREXIE, PERTE DE POIDS; GINGIVITE, STOMATITE; IRRITABILITE, INSOMNIE, PERTE DE MEMOIRE, HYPEREXCITABILITE OU DEPRESSION, TIMIDITE EXCESSIVE, ANXIETE; TREMBLEMENTS AUX DOIGTS, PAUPIERES, LEVRES, LANGUE ET CORPS ENTIER; NEPHROTOXICITE (PROTEINURIE, HYPOPROTEINEMIE, OEDEME); MERCURIALENTIS (COLORATION JAUNE-BRUNATRE DU CRISTALLIN)
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.15000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	212
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 13

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CHLORURE STANNEUX DIHYDRATE
(2) Autre nom	TIN(II) CHLORIDE DIHYDRATE
(3) Utilisation	AGENT REDUCTEUR, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction SI IMPLIQUE DANS UN INCENDIE: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES. Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. PRODUIT DE DECOMPOSITION: CHLORURE D'HYDROGENE.
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES
(5) Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHLORURE STANNEUX DIHYDRATE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H4CL2O2SN	225.63			X	CRISTAUX	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.7100	37.50			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
IL ABSORBE L'OXYGENE DE L'AIR POUR FORMER L'OXYCHLORURE QUI EST INSOLUBLE; IL SE DECOMPOSE SI CHAUFFE FORTEMENT

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
NITRATES, AGENTS OXYDANTS, OXYDE D'ETHYLENE, TRIFLUORURE DE BROME, CARBURE DE CALCIUM, SODIUM, POTASSIUM, HYDRAZINE HYDRATE, ALCALIS, PEROXYDE D'HYDROGENE.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DE LA PEAU ET DES YEUX; IRRITATION POSSIBLE DES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES ET DES VOIES DIGESTIVES
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		4.00000

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	213
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHROMATE
② Autre nom	
③ Utilisation	AGENT OXYDANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHROMATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
SI INGERE, FAIRE BOIRE DU LAIT, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CRO4							

(7) Limite de détection olfactive	(8) Densité	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion	(11) Point d'ébullition	(12) Point d'éclair fermé	(13) Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml		°C	°C	°C	°C

(14) T° Auto-ignition	(15) Tension de vapeur (20°C)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C)	(21) Granulométrie
°C	mm					g/l	Microns

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? LE CHROMATE EST UN ANION (-2). IL EST TOUJOURS ASSOCIE A UN CATION (+2) EX: PBCRO4, OU A DEUX CATIONS (+1) EX: K2CRO4.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DU CHROME HEXAVALENT: IRRITATION ET CORROSION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES; SI INHALE: TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES; SI INGERE: GASTRO-ENTERITE SEVERE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, PERTE DE CONSCIENCE, COLLAPSUS CIRCULATOIRE, NEPHRITE TOXIQUE (HEMMORAGIE)
	(3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DU CHROME HEXAVALENT: DERMATITES, ULCERATION DE LA PEAU; SI INHALE: ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, LARYNGITE, BRONCHITE ASTHMATIFORME POSSIBLE NOTE: CERTAINS SELS INSOLUBLES SONT REPUTES CANCEROGENES SELON LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL.
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	214
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 16

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CHROMATE D'AMMONIUM
(2) Autre nom	AMMONIUM, CHROMATE D'
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS TEXTILES, AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CHOC, PAR FRICTION OU SI CHAUFFE MODEREMENT.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES ET DES MATIERES REDUCTRICES.

Nom	CHROMATE D'AMMONIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
CONSULTER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H8CRN2O4	152.09			X	CRISTAUX	JAUNE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.8660				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? EXPOSE A L'AIR, IL LIBERE DE L'AMMONIAC. A 185C, IL SE DE-COMPOSE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? LES BASES, LES AGENTS REDUCTEURS.
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DU CHROME HEXAVALENT: IRRITATION ET CORROSION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES: SI INHALE: TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES: SI INGERE: GASTRO-ENTERITE SEVERE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, PERTE DE CONSCIENCE, COLLAPSUS CIRCULATOIRE, NEPHRITE TOXIQUE (HEMORRAGIE)
	(3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DU CHROME HEXAVALENT: DERMATITES, ULCERATION DE LA PEAU; SI INHALE: ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, LARYNGITE, BRONCHITE ASTHMATIFORME POSSIBLE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	215
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CHROMATE DE TERT-BUTYLE
(2) Autre nom	CHROMATE DE BUTYLE TERTIAIRE
(3) Utilisation	AGENT OXYDANT, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(2) Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales
UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

(3) Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

(5) Manipulation
PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHROMATE DE TERT-BUTYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H18O4CR	230.30		X				

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-2.78			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		7.90					

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EMET DES FUMEES TOXIQUES LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION: MONOXYDE DE CARBONE ET COMPOSES DE CHROME

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, HUMIDITE

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ANIMAL: IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES

(3) Chroniques: ANIMAL: CORROSION DE LA PEAU ET DES TISSUS SOUS-CUTANES; NARCOSE

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes: CANCEROGENE SUSPECTE

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	216
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 18

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CHROMATE DE ZINC BASIQUE
(2) Autre nom	BASIC ZINC CHROMATE
(3) Utilisation	FABRICATION DE VERNIS, FABRICATION DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

(3) Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

(5) Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CHROMATE DE ZINC BASIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE
BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
				X	CRISTALLIN	JAUNE	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		3.9200				

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20 °C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						0.1000	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE, EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CHROME ET DE ZINC
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? MATIERES ORGANIQUES, AGENTS REDUCTEURS: REAGIT VIOLEMMENT AVEC L'HYDRAZINE.
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	2 Aigus	IRRITATION DE LA PEAU ET DES MUQUEUSES (DOMMAGES AU CONTACT PROLONGE):
	3 Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE CHROME HEXAVALENTS: ULCERATION DE LA PEAU, DERMATITES: SI INHALE: ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, LARYNGITE, TROUBLES RESPIRATOIRES ET SENSIBILISATION PULMONAIRE POSSIBLE (ASTHME)
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25 °C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 °C)
	0.05000		

1091 (86-10)

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	217
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 06 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHROME, DICHLORURE DE
② Autre nom	DICHLORURE DE CHROME
③ Utilisation	CATALYSEUR, FABRICATION DE PRODUITS METALLURGIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 250 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Suite à la page suivante

Nom	CHROME, DICHLORURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
CL2CR	122.92			X	HYGROSCOPIQUE	BLANC-GRIS	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
	2.7510	2.9300	824.00	1300.00		

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'HUMIDITE, IL S'OXYDE LENTEMENT
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	DERMATITE POSSIBLE
	3 Chroniques	
	4 Teratogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³
	0.50000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	218
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHROME, TRICHLORURE DE
② Autre nom	TRICHLORURE DE CHROME
③ Utilisation	CATALYSEUR A POLYMERISATION, MORDANT A TEINTURE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres LUNETTE, GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHROME, TRICHLORURE DE

Premiers secours

RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL3CR	158.40			X	CRISTALLIN	VIOLET	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.7600	1152.00	1300.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? HYGROSCOPIQUE. SI CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURES.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS.
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES				
Effets	(2) Aigus	DERMATITE POSSIBLE; ANIMAL: HYPERGLYCEMIE				
	(3) Chroniques					
	(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	
	(7) Autres					
(8) Interactions						

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	219
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 12 17

Identification et utilisation du produit

① Nom	CHRYSOTILE
② Autre nom	AMIANTE CHRYSOTILE
③ Utilisation	AGENT IGNIFUGE, FABRICATION DE MATERIEL DE CONSTRUCTION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CHRYSOTILE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
				X	FIBREUX	GRISATRE	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		2.5000				

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20° C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

22 **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DESHYDRATE LENTEMENT LORSQUE CHAUFFE A UNE TEMPERATURE SUPERIEURE A 200 DEGRES CELSIUS.

23 **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS LE DECOMPOSENT

24 **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	2 Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL (AMIANTE)
	3 Chroniques	CORNE CUTANEE (KERATOSE); PLAQUES PLEURALES HYALINES OU CALCIFIEES: AMIANTOSE (FIBROSE NON NODULAIRE SITUEE SURTOUT DANS LA MOITIE INFERIEURE DU POUMON): DYSPNEE D'EFFORT, DIMINUTION DE LA CAPACITE VITALE, HYPPOCRATISME DIGITAL, RALES CREPITANTS AUX DEUX BASES LATERALES PULMONAIRES PERSISTANT APRES LA TOUX, SYNDROME EVOLUANT VERS L'INSUFFICANCE RESPIRATOIRE MEME SI L'EXPOSITION EST ARRETEE
	4 Tératogènes	5 Mutagènes: — 6 Cancérogènes: CANCEROGENE PROUVE
	7 Autres	
8 Interactions		SYNERGIE: TABAC, SILICE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (96-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	220
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 03 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	CIMENT PORTLAND
② Autre nom	PORTLAND CEMENT
③ Utilisation	MATERIEL DE CONSTRUCTION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques speciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE. Traitements des déchets METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CIMENT PORTLAND

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	POUDRE	GRIS-BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.1500	1280.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20° C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? EN PRESENCE D'EAU OU D'HUMIDITE, IL SE SOLIDIFIE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	EXPOSITION AUX POUSSIERES: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, PEAU (DERMITE) NOTE: LE CIMENT MOUILLE PEUT IRRITER, ASSECHER OU BRULER LA PEAU.
	(3) Chroniques	DERMITE (CONTACT PROLONGE OU REPETE): EXPOSITION AUX POUSSIERES: POSSIBILITE DE KERATITE, RHINITE, BRONCHITE ET D'ANOMALIES PULMONAIRES (DETECTABLES PAR RADIOGRAPHIE). NOTE: LE PRODUIT PEUT CONTENIR DES TRACES DE CHROME HEXAVALENT REGLEMENTATION: SILICATES (< 1% QUARTZ): 30 MPPPC
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	221
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	CITRATE D'AMMONIUM FERRIQUE
② Autre nom	AMMONIUM FERRIC CITRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PAPIERS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
NOTE: PRODUITS DE DECOMPOSITION: AMMONIAC, OXYDES D'AZOTE

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

Suite à la page suivant

Nom	CITRATE D'AMMONIUM FERRIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
				X	POUDRE, GRANULES		INODORE

7 Limite de détection olfactive	8 Densité	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion	11 Point d'ébullition	12 Point d'éclair fermé	13 Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml		°C	°C	°C	°C

14 T° Auto-ignition	15 Tension de vapeur (20° C)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C)	21 Granulométrie
°C	mm					250.0000 g/l	Microns

22 **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EST REDUIT EN SEL FERREUX SI EXPOSE A LA LUMIERE. DELIQUESCENT. SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET FUMEES TOXIQUES.

23 **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ALCALIS.

24 **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

2 Aigus: IRRITATION DES YEUX: POSSIBILITE D'IRRITATION DE LA PEAU AU CONTACT PROLONGE: INHALATION DES POUSSIERES: POSSIBILITE D'IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: SI INGERE: POSSIBILITE DE NAUSEES ET DE VOMISSEMENTS

3 Chroniques:

4 Tératogènes: | 5 Mutagènes: | 6 Cancérogènes:

7 Autres:

8 Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	1.00000 à 25° C		2.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	222
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 11 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	CLOPIDOL
② Autre nom	COYDEN
③ Utilisation	AGENT DE PRESERVATION ALIMENTAIRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures
	Traitements des déchets
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CLOPIDOL

Premiers secours

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H7CL2NO	192.06			X			

(7) Limite de détection olfactive	(8) Densité	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion	(11) Point d'ébullition	(12) Point d'éclair fermé	(13) Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml		°C	°C	°C	°C

(14) T° Auto-ignition	(15) Tension de vapeur (20°C)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C)	(21) Granulométrie
°C	mm					g/l	Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	INFORMATION INCONNUE
	(3) Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	~~222~~ 223
Date de publication	88 04 16
Date de dernière mise à jour	88 04 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	COBALT (FUMEES ET POUSSIERES) (EN CO)
② Autre nom	
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	SABLE SEC, DOLOMITE SECHE, POUDRE DE GRAPHITE SECHE
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets	
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 20 MG/M3	
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage		

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	COBALT (FUMEES ET POUSSIERES) (EN CO)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
				X	FUMEES ET POUSSIERES		

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20 °C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

22 Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? LE CONTACT DES POUSSIERES AVEC LES OXYDANTS FORTS PEUT CAUSER FEUX ET EXPLOSIONS.
24 Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets — 2 Aigus	IRRITATION POSSIBLE: YEUX (CONJONCTIVITE), VOIES RESPIRATOIRES (POSSIBILITE D'OEDEME PULMONAIRE); SI INGERE OU INHALE (FORTE DOSE): NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, DOULEURS EPIGASTRIQUES. EFFETS CHRONIQUES:MALADIE DES "METAUX DURS" (HARD METAL DISEASE):ALVEOLITE FIBROSANTE POUVANT SE TRANSFORMER EN FIBROSE PULMONAIRE INTERSTITIELLE DIFFUSE (DYSPNEE D'EFFORT, TOUX SECHE, PERTE DE POIDS,
Effets — 3 Chroniques	MORT POSSIBLE): SENSIBILISATION:PEAU (URTICAIRE AVEC PAPULES ERYTHEMATEUSES SURTOUT AUX PLIS DU COUDE ET GENOU, AUX CHEVILLES ET COU), POUMONS (ASTHME: DYSPNEE, OPPRESSION A LA POITRINE, TOUX QUI DISPARAISSENT AVEC RETRAIT DE L'EXPOSITION), SENSIBILISATION COUPLEE AVEC NICKEL ET CHROME; POLYGLOBULIE, POSSIBILITE DE CARDIOPATHIE ET D'ALTERATION DE LA FONCTION THYROIDIENNE.
Effets — 4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	6: CANCEROGENE SUSPECTE
Effets — 7 Autres	TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'HUMAIN.
8 Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.10000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	224
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	COBALT DIFLUORIDE
② Autre nom	FLUORURE DE COBALT(II)
③ Utilisation	CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation		NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	COBALT DIFLUORIDE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE DU LAIT. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
COF2	96.93			X	CRISTAUX OU POUDRE	ROSE-ROUGE	

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		4.4600	1200.00	1400.00		

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20° C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						15.0000	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? HYGROSCOPIQUE
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES: LE PRODUIT SE DECOMPOSE AU CONTACT D'EAU CHAUDE
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION POSSIBLE: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES ON SE REFERE A LA TOXICITE DES FLUORURES: SI INGERE: NAUSEES, SALIVATION, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE, FIABLESSE MUSCULAIRE, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS, COLLAPSUS VASCULAIRE. EFFETS CHRONIQUES: ON SE REFERE LA TOXICITE DES COMPOSES DE COBALT: POSSIBILITE DE SENSIBILISATION DE LA PEAU (URTICAIRE AVEC
	3 Chroniques	PAPULES ERYTHEMATEUSES), DES POUMONS (ASTHME: DYSPNEE, OPPRESSION A LA POITRINE, TOUX QUI DISPARAISSENT AVEC LE RETRAIT DE L'EXPOSITION), DE SENSIBILISATION COUPLEE AVEC LE NICKEL ET LE CHROME, DE POLYGLOBULIE, DE CARDIOPATHIE ET D'ALTERATION DE LA FONCTION THYROIDIENNE: ANIMAL: DOMMAGES AU PANCREAS; ON SE REFERE A LA TOXICITE DES FLUORURES: FLUOROSE
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 C)
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	225
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	COTON BRUT (POUSSIERES)
② Autre nom	POUSSIERE DE COTON
③ Utilisation	PRODUIT TEXTILE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	
	Traitements des déchets	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 500 MG/M3
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	COTON BRUT (POUSSIERES)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
				X		INCOLORE	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)

22 Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
24 Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	2 Aigus	IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES (POUMONS; SEVERE); OPPRESSION DE LA POITRINE, TOUX, RESPIRATION BRUYANTE, TROUBLES RESPIRATOIRES, BRONCHOCONSTRICTION
	3 Chroniques	BYSSINOSE: EMPHYSEME, BRONCHITE CHRONIQUE, FAIBLESSE
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25°C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	226
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 11 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	CRAG
② Autre nom	(DICHLORO-2,4 PHENOXY) ETHYL SULFATE DE SODIUM
③ Utilisation	HERBICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 5000 MG/M3

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CRAG

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H7CL2NAO5S	309.13			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			170.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						250.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 245 DEGRES CELSIUS EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE SOUFRE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ACIDES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ANIMAL: IRRITATION DE LA PEAU; INGESTION: IRRITATION DE L'ESTOMAC
REMARQUE: SELON LA LITTERATURE SCIENTIFIQUE, CE PRODUIT EST METABOLISE EN 2,4-D, UN HERBICIDE AYANT DES PROPRIETES TOXICOLOGIQUES PARTICULIERES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	10.00000		20.00000

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	227
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	86 06 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	CRESOL (MELANGE D'ISOMERES)
② Autre nom	CRESYLIC ACID
③ Utilisation	FABRICATION DE RESINES, AGENT DESINFECTANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des dechets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE "PVC"

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CRESOL (MELANGE D'ISOMERES)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AU SAVON ET A L'EAU SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H8O	108.13		X		SEMI-SOLIDE, VOLATIL	BRUN JAUNE	PHENOLIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.0340	18.00	199.00	81.11	43.50

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20 °C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	0.20	3.72	1.3			10.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A LA LUMIERE, IL NOIRCIT.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS, L'ACIDE NITRIQUE, L'OLEUM, LES ACIDES CHLOROSULFONIQUES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION ET CORROSION: PEAU (BRULURE, PERTE DE SENSATION, PLISSEMENTS, DECOLORATION, RAMOLLISSEMENTS), YEUX (BRULURE, CECITE), MEMBRANES MUQUEUSES DES ORGANES AFFECTES: ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CONFUSION, FATIGUE, RESPIRATION RAPIDE ET IRREGULIERE, FAIBLESSE MUSCULAIRE, PERTE DE CONSCIENCE, COMA, MORT
	(3) Chroniques	DERMITE DE CONTACT: SENSIBILISATION DE LA PEAU: OCHRONOSE (PEAU, CONJONCTIVE, CARTILAGE DU NEZ ET DES OREILLES): POUMONS: OEDEME PULMONAIRE, PETECHIES DE LA PLEVRE: ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, CONFUSION, SYNCOPE, PERTE DE CONSCIENCE: NEPHROTOXIQUE: HEPATOTOXIQUE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25 °C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 °C)
5.00000	22.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	228
Date de publication	83 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 16

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CRESOL (META-)
(2) Autre nom	HYDROXY-3 METHYL-1 BENZENE
(3) Utilisation	FABRICATION DE RESINES, AGENT DESINFECTANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.
	Techniques speciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
(3) Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE "PVC"
(5) Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CRESOL (META-)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AU SAVON ET A L'EAU SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H8O	108.13		X		VOLATIL	INCOLORE	PHENOLIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.0340	11.50	202.70	86.10	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
626	0.15	3.72				22.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A LA LUMIERE, IL NOIRCIT.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS, L'ACIDE NITRIQUE, L'OLEUM, LES ACIDES CHLOROSULFONIQUES
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST: 0.062

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION ET CORROSION: PEAU (BRULURE, PERTE DE SENSATION, PLISSEMENTS, DECOLORATION, RAMOLLISSEMENTS), YEUX (BRULURE, CECITE), MEMBRANES MUQUEUSES DES ORGANES AFFECTES; ATTEINTE DU SYSTEM NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CONFUSION, FATIGUE, RESPIRATOIRE RAPIDE ET IRREGULIERE, FAIBLESSE MUSCULAIRE, PERTE DE CONSCIENCE, COMA, MORT

(3) Chroniques: DERMITE DE CONTACT: SENSIBILISATION DE LA PEAU; ON SE REFERE A LA TOXICITE DU CRESOL (MELANGE D'ISOMERES): OCHRONOSE (PEAU, CONJONCTIVE, CARTILAGE DU NEZ ET DES OREILLES); POUMONS: OEDEME PULMONAIRE, PETECHIES DE LA PLEVRE; ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, CONFUSION, SYNCOPE, PERTE DE CONSCIENCE; NEPHROTOXIQUE; HEPATOTOXIQUE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	22.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	229
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 21

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CRESOL (ORTHO-)
(2) Autre nom	HYDROXY-2 METHYL-1 BENZENE
(3) Utilisation	FABRICATION DE RESINES, AGENT DESINFECTANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prevention

(1) Inflammabilité: [x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.

Techniques speciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE CARBONE.

(3) Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres GANTS DE "PVC"

(5) Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CRESOL (ORTHO-)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AU SAVON ET A L'EAU
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H8O	108.13			X	FONDANT, VOLATIL	INCOLORE	PHENOLIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.0480	30.00	191.50	81.10	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
559	0.25	3.72				25.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A LA LUMIERE, IL NOIRCIT. NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST: 0.046
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDE NITRIQUE, OLEUM, ACIDE CHLORO-SULFONIQUE, BASES FORTES.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION ET CORROSION: PEAU (BRULURE, PERTE DE SENSATION, PLISSEMENTS, DECOLORATION, RAMOLLISSEMENTS), YEUX (BRULURE, CECITE), MEMBRANES MUQUEUSES DES ORGANES AFFECTES: ATTEINTE DU SYSTEM NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CONFUSION, FATIGUE, RESPIRATION RAPIDE ET IRREGULIERE, FAIBLESSE MUSCULAIRE, PERTE DE CONSCIENCE, COMA, MORT
	(3) Chroniques	DERMITE DE CONTACT; SENSIBILISATION DE LA PEAU: ON SE REFERE A LA TOXICITE DU CRESOL (MELANGE D'ISOMERES): OCHRONOSE (PEAU, CONJONCTIVE, CARTILAGE DU NEZ ET DES OREILLES); POUMONS: OEDEME PULMONAIRE, PETECHIES DE LA PLEVRE; ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, CONFUSION, SYNCOPE, PERTE DE CONSCIENCE; NEPHROTOXIQUE; HEPATOTOXIQUE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	22.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	230
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 08

Identification et utilisation du produit

1 Nom	CRESOL (PARA-)
2 Autre nom	HYDROXY-4 METHYL-1 BENZENE
3 Utilisation	FABRICATION DE RESINES, AGENTS DESINFECTANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

1 Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

2 Feu ou explosion
Moyens d'extinction
MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

3 Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

4 Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE "PVC"

5 Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

6 Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CRESOL (PARA-)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H8O	108.13			X	FONDANT, VOLATIL	INCOLORE	PHENOLIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert
0.1		1.0350	34.80	201.90	86.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granul...
559	0.11	3.72				19.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A LA LUMIERE, IL NOIRCIT.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS, L'ACIDE NITRIQUE, L'OLEUM, LES ACIDES CHLOROSULFONIQUES
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST: 0.062

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION ET CORROSION: PEAU (BRULURE, PERTE DE SENSATION: PLISSEMENTS, DECOLORATION, RAMOLLISSEMENTS), YEUX (BRULURE, CECITE), MEMBRANES MUQUEUSES DES ORGANES AFFECTES: ATTEINTE DU SYSTEM NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CONFUSION, FATIGUE, RESPIRATION RAPIDE ET IRREGULIERE, FAIBLESSE MUSCULAIRE, PERTE DE CONSCIENCE, COMA, MORT

(3) **Chroniques**: DERMITE DE CONTACT: SENSIBILISATION DE LA PEAU: ON SE REFERE A LA TOXICITE DU CRESOL (MELANGE D'ISOMERES): OCHRONOSE (PEAU, CONJONCTIVE, CARTILAGE DU NEZ ET DES OREILLES): POUMONS: OEDEME PULMONAIRE, PETECHIES DE LA PLEVRE: ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, CONFUSION, SYNCOPE, PERTE DE CONSCIENCE: NEPHROTOXIQUE: HEPATOTOXIQUE

(4) **Tératogènes**: — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
5.00000	22.00000 à 25° C		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	231
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 21

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CRISTOBALITE
(2) Autre nom	CRISTOBALITE (SILICE CRISTALLINE)
(3) Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUES OU DE VERRES, AGENT ABRASIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
(6) Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CRISTOBALITE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2SI	60.09			X	POUDRE CRISTALLINE	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	2.3200		1710.00	2230.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS COMME LE FLUOR, LE TRIFLUORURE DE CHLORE, LE TRIOXYDE DE MANGANESE, LE DIFLUORURE D'OXYGENE ETC. PEUVENT CAUSER UN INCENDIE. ACIDE FLUORHYDRIQUE
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	
Effets (2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; POSSIBILITE DE TROUBLES VISUELS NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL
Effets (3) Chroniques	PNEUMOCONIOSE POSSIBLE (SANS LESION PULMONAIRE). L'APPARITION D'UNE PNEUMOCONIOSE PEUT DEPENDRE DE LA GRANULOMETRIE DES PARTICULES. L'INHALATION CHRONIQUE DES PARTICULES DE CE PRODUIT PEUT PROVOQUER LA SILICOSE, UNE AFFECTION BRONCHO-PULMONAIRE GRAVE, DONT LES PRINCIPAUX SYMPTOMES SONT LA TOUX ET DES TROUBLES RESPIRATOIRES (RESPIRATION BRUYANTE, DYSPNEE, INSUFFISANCE RESPIRATOIRE, ESSOUFFLEMENT)
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	232
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	CROCIDOLITE
② Autre nom	AMIANTE CROCIDOLITE
③ Utilisation	AGENT IGNIFUGE, FABRICATION DE MATERIEL DE CONSTRUCTION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CROCIDOLITE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
				X	FIBREUX	BLEU	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		3.2500				

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20° C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE FORTEMENT.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	2 Aigus	NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL (AMIANTE)
	3 Chroniques	CORNE CUTANEE (KERATOSE); PLAQUES PLEURALES HYALINES OU CALCIFIEES; AMIANTOSE (FIBROSE NON NODULAIRE SITUEE SURTOUT DANS LA MOITIE INFERIEURE DU POUMON): DYSPNEE D'EFFORT, DIMINUTION DE LA CAPACITE VITALE, HYPPOCRATISME DIGITAL, RALES CREPITANTS AUX DEUX BASES LATERALES PULMONAIRES PERSISTANT APRES LA TOUX, SYNDROME EVOLUANT VERS L'INSUFFISANCE RESPIRATOIRE MEME SI L'EXPOSITION EST ARRETEE
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	4: — 5: — 6: CANCEROGENE PROUVE
	7 Autres	
8 Interactions		SYNERGIE: TABAC, SILICE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	233
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 12 18

Identification et utilisation du produit

1 Nom	CRUFOMATE (R)
2 Autre nom	CRUFOMATE
3 Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

1 Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
2 Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
3 Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
4 Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
5 Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
6 Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CRUFOMATE (R)

Premiers secours

LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C12H19CLNO3P	291.71			X	CRISTALLIN	BLANC	

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
			60.25			

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)

22 **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE PHOSPHORE, D'AZOTE ET DE CARBONE).

23 **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS.

24 **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

2 Aigus: VISION BROUILLEE, MYOSIS, CEPHALEE, VERTIGE, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE, NAUSEE, VOMISSEMENT, CRAMPES ABDOMINALES, FASCICULATION, SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE, TRANSPIRATION, SALIVATION, LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE, CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE, CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

3 Chroniques: ANIMAL: PERTE DE POIDS, RETARD DE CROISSANCE; ATTEINTES DES MEMBRES POSTERIEURS ET DES TESTICULES

4 Tératogènes: — 5 Mutagènes: — 6 Cancérogènes:

7 Autres: ANIMAL: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

8 Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ à 25° C	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ à 25° C
	5.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	234
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

1 Nom	CUIVRE (FUMEES) (EXPRIME EN CU)
2 Autre nom	CUIVRE (FUMEES)
3 Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

1 Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
2 Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
3 Fuites ou accidents	Mesures METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets
4 Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
5 Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
6 Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CUIVRE (FUMEES) (EXPRIME EN CU)

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
				X	FUMEE		

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20 °C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

22 Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? ACETYLENE
24 Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES
Effets — 2 Aigus	SYMPTOMES DE LA FIEVRE DES FONDEURS: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES (AVEC CONGESTION NASALE, TOUX ET ETERNUEMENTS), FIEVRE, GOUT METALLIQUE OU SUCRE DANS LA BOUCHE, CEPHALEE, DOULEURS MUSCULAIRES; MANIFESTATION RETARDEE DE L'ATTEINTE PULMONAIRE (OEDEME ET PNEUMONIE)
Effets — 3 Chroniques	TEINTE VERDATRE DES CHEVEUX, DENTS ET GENCIVES, CHALCOSE OCULAIRE; POSSIBILITE DE CONGESTION NASALE SUIVIE D'ULCERATIONS ET DE PERFORATIONS
Effets — 4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
Effets — 7 Autres	ANIMAL: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.
8 Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25 °C	ppm	mg/m³ à 25 °C
	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	235
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CUIVRE (POUSSIERES ET BROUILLARDS) (EXPRIME EN CU)
(2) Autre nom	CUIVRE, POUSSIERES ET BROUILLARDS
(3) Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
(3) Fuites ou accidents	Mesures: METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets: ENFOUIR LES DECHETS.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
(6) Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CUIVRE (POUSSIERES ET BROUILLARDS) (EXPRIME EN CU)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
				X	POUSSIERE-BROUILLARD		INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20° C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
700							

22 **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
A TRES HAUTE TEMPERATURE

23 **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
CHLORE, ACETYLENE; MAGNESIUM: LIBERATION D'HYDROGENE GAZEUX A SON CONTACT

24 **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

2 **Aigus**: IRRITATION ET INFLAMMATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, SAIGNEMENTS ET ULCERATION NASALE; SI INGESTION OU DEGLUTITION DES PARTICULES INHALEES: IRRITATION DES VOIES GASTRO-INTESTINALES

3 **Chroniques**: TEINTE VERDATRE DES CHEVEUX, DENTS ET GENCIVES, CHALCOSE OCULAIRE; CONGESTION NASALE PARFOIS SUIVIE D'ULCERATIONS ET DE PERFORATIONS; POSSIBILITE DE SENSIBILISATION: PEAU (ECZEMA)

4 Tératogènes		5 Mutagènes		6 Cancérogènes	

7 **Autres**: ANIMAL: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

8 **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	1.00000		2.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	236
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise a jour	88 04 23

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CUIVRE, CHLORURE DE
(2) Autre nom	CHLORURE CUIVREUX
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prevention

(1) Inflammabilite	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion — Moyens d'extinction	SI IMPLIQUE DANS UN INCENDIE: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES.
Techniques speciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUIT DE DECOMPOSITION: CHLORURE D'HYDROGENE.
(3) Fuites ou accidents — Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
Traitements des dechets	POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
(5) Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Suite à la page suivante

Nom	CUIVRE, CHLORURE DE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CUCL	98.99			X	POUDREUX, CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		4.1400	430.00	1490.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20 °C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.0600	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE LUMIERE ET D'HUMIDITE, IL S'OXYDE ET DEVIENT VERT, BLEU OU BRUN; PEUT DIMERISER.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? POTASSIUM, ACIDES FORTS. NOTE: SES SOLUTIONS AQUEUSES S'OXYDENT RAPIDEMENT LORSQU'EXPOSEES A L'AIR.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, PEAU; GOUT METALLIQUE.
	(3) Chroniques	INHALATION DES POUSSIERES: ULCERATION ET PERFORATION POSSIBLES DE LA CLOISON NASALE. SENSIBILISATION: PEAU
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	1.00000 à 25° C		2.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	237
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 16

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CUIVRE, SULFATE DE, PENTAHYDRATE
(2) Autre nom	SULFATE DE CUIVRE (PENTAHYDRATE)
(3) Utilisation	AFFINAGE DU CUIVRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prevention

(1) Inflammabilité	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction UTILISER UNE BRUME D'EAU POUR REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES. Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDE CUIVRIQUE ET OXYDES DE SOUFRE.
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES REDUCTRICES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR

Suite à la page suivant

Nom	CUIVRE, SULFATE DE, PENTAHYDRATE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
H10CUO9S	249.68			X	POUDRE, CRISTAUX	BLEU	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		2.2840				

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						350.0000	

22 Stabilité — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
IL DEVIENT MONOHYDRATE A 110 DEGRES C ET DEVIENT ANHYDRE A 250 DEGRES C; SE DECOMPOSE SI CHAUFFE A PLUS DE 400 DEGRES C

23 Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
HYDROXYLAMINE, MAGNESIUM
NOTE: LES SOLUTIONS DE CE PRODUIT SONT TRES CORROSIVES POUR LE FER ET LE FER GALVANISE.

24 Polymérisation — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES   VOIES DIGESTIVES

Effets

2 Aigus: IRRITATION: PEAU (GRAVE), YEUX (CONJONCTIVITE, ULCERATIONS, ATTEINTE CORNEENNE), VOIES RSPIRATOIRES SUPERIEURES (TOUX, MAL DE GORGE, SOUFFLE COURT). SI INGERE: POSSIBILITE DE SENSATION DE BRULURE A LA BOUCHE, A L'OESOPHAGE ET A L'ESTOMAC; GASTRITE HEMORRAGIQUE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, GOUT METALLIQUE, DIARRHEE; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX; MORT POSSIBLE.

3 Chroniques: DERMITE DE CONTACT (DEMANGEAISONS, ECZEMA); CONJONCTIVITE, ULCERATION DE LA CORNEE; ANEMIE HEMOLYTIQUE, JAUNISSE POSSIBLES.
NOTE: CETTE SUBSTANCE PEUT PENETRER PAR LA PEAU LESEE

4 Tératogènes:

5 Mutagènes:

6 Cancérogènes:

7 Autres:

8 Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	1.00000 à 25°C		2.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	238
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 09 23

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CYANAMIDE
(2) Autre nom	HYDROGEN CYANAMIDE
(3) Utilisation	PREPARATION DE LA MELAMINE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, PRODUITS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE CARBONE ET D'AZOTE, CYANURE D'HYDROGENE.
(3) Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
(5) Manipulation	PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES OU REDUCTRICES.

Nom	CYANAMIDE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
CH2N2	42.04			X	CRISTAL DELIQUESCENT		

7 Limite de détection olfactive ppm	8 Densité g/ml	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion °C	11 Point d'ébullition °C	12 Point d'éclair fermé °C	13 Point d'éclair ouvert °C
	1.2820		45.50			140.56

14 T° Auto-ignition °C	15 Tension de vapeur (20°C) mm	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	21 Granulométrie Microns
		1.45				775.0000	

22 Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? A PARTIR DE 122C, DIMERISE EN CYANOGUANIDINE ET TRIMERISE EN MELAMINE A DES TEMPERATURES PLUS ELEVEES.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? ACIDES ET SES VAPEURS: EMET DES FUMEES DE CYANURES ET D'OXYDES D'AZOTE: AGENTS OXYDANTS FORTS: AGENTS REDUCTEURS FORTS
24 Polymérisation	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A PLUS DE 122C.

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION ET/OU CORROSION: PEAU (SPECIALEMENT SUR PEAU HUMIDE), VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES: ROUGEURS DU VISAGE, DES BRAS, ET DU TRONC ACCOMPAGNE DE MAUX DE TETE, NAUSEES, DYSPNEE, TACHYCARDIE, HYPOTENSION
	3 Chroniques	DERMITE DE CONTACT ET POSSIBILITE DE DERMITE DE CONTACT ALLERGIQUE
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		SYNERGIE: ETHANOL (INTOLERANCE CONSECUTIVE A UNE EXPOSITION)

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	2.00000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	239
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 13

Identification et utilisation du produit

1 Nom	CYANO-2 ACRYLATE DE METHYLE
2 Autre nom	METHYL 2-CYANOACRYLATE
3 Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES, FABRICATION DE COLLES OU D'ADHESIFS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

1 Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?	
2 Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques speciales	
3 Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des dechets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
4 Equipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres	
5 Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
6 Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.	

Suite à la page suivante

Nom	CYANO-2 ACRYLATE DE METHYLE

Premiers secours

RINCER LES YEUX. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C5H5NO2	111.10		X			INCOLORE	

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
0.9						

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20° C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE EN FORMALDEHYDE ET EN CYANOACETATE. A L'HUMIDITE, POLYMERISE.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, EAU
24 Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? A L'HUMIDITE

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES YEUX PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION: YEUX (OPACIFICATION DE LA CORNEE, INFLAMMATION, LARMOIEMENTS), NEZ (ECOULEMENT NASAL); ASPHYXIE CHIMIQUE: DIFFICULTES ET DETRESSE RESPIRATOIRES, PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS, MORT POSSIBLE
	3 Chroniques	
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25 °C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 °C)
2.00000	8.00000	4.00000	16.00000

1091 (86-10)

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	240
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 07

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CYANOGENE
(2) Autre nom	ETHANE DINITRILE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT FUMIGANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction

DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
**NOTE: NE PAS ETEINDRE LES FLAMMES AVEC DE L'EAU. LE REFOULEMENT DU GAZ LIQUIFIE DANS LE CYLINDRE PEUT CAUSER UNE EXPLOSION.

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. REFROIDIR A DISTANCE LES CONTENANTS EXPOSES AVEC UNE BRUME D'EAU. EVACUER LE PERSONNEL.

(3) Fuites ou accidents

Mesures

METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets

FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

(4) Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

(5) Manipulation

PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Suite à la page suivante

Nom	CYANOGENE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2N2	52.04	X				INCOLORE	AMANDE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
250.0			-27.90	-21.17		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20 °C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
850		1.80	6.6			9.3000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A PLUS DE 500 DEGRES CELSIUS, POLYMERISE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU (LE DECOMPOSE LENTEMENT EN ACIDE OXALIQUE ET AMMONIAQUE), ACIDES, BASES, OXYDANTS
(24) Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A PLUS DE 500 DEGRES CELSIUS.

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; ASPHYXIE CHIMIQUE: SENSATION D'OPPRESSION A LA POITRINE, ETOURDISSEMENTS, CONFUSION, MAUX DE TETE, FATIGUE, NAUSEES, PERTE D'APPETIT, HYPERNEE, PALPITATIONS, PARALYSIE, PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS, RESPIRATION RAPIDE ET FAIBLE, POULS TRES FAIBLE, MORT (INTOXICATION GRAVE)
	(3) Chroniques	IRRITATION: YEUX, GORGE; ERUPTIONS CUTANEES; PERTE D'APPETIT, MAUX DE TETE, FAIBLESSE, NAUSEES, VERTIGES
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25 °C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 °C)
10.00000	20.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	241
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 09 27

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CYANURE D'ARGENT
(2) Autre nom	ARGENT, CYANURE D'
(3) Utilisation	AGENT DE PLACAGE, FABRICATION D'ACIDE CYANHYDRIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prevention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion — Moyens d'extinction	SI IMPLIQUE DANS UN FEU: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANTS AUX MATIERES ENVIRONNANTES.
Techniques speciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: CYANURE D'HYDROGENE, OXYDES D'AZOTES.
(3) Fuites ou accidents — Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
Traitements des dechets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CYANURE D'ARGENT

Premiers secours

EN CAS D'INTOXICATION, DONNER DE L'OXYGENE. EVITER LA RESPIRATION BOUCHE-A-BOUCHE. TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES, RINCER YEUX ET PEAU AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE UN LAVAGE D'ESTOMAC ET APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
CAGN	133.89			X	POUDRE OU CRISTAUX	BLANC	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		3.9500				

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						0.0002	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A 320C. FONCIT LORSQU'EXPOSE A LA LUMIERE. SI ENTREPOSE TROP LONGTEMPS, JAUNIT ET PEUT FORMER L'AZOTURE.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? FLUOR: VIOLENTE REACTION: ACIDES: FORME DU CYANURE D'HYDRO-GENE
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX (DOMMAGES OCULAIRES POSSIBLES), MEMBRANES MUQUEUSES: FAIBLESSE, MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, ANXIETE, RESPIRATION RAPIDE, CONVULSIONS, COMA, MORT: POSSIBILITE D'OEDEME PULMONAIRE: INTOXICATION GRAVE: COLLAPSUS, ARRET RESPIRA-TOIRE, MORT
	3 Chroniques	ARGYRIE (COLORATION BLEU GRIS DE LA PEAU, DES YEUX ET DES MUQUEUSES)
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25°C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	242
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 20

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CYANURE D'HYDROGENE
(2) Autre nom	HYDROGEN CYANIDE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS NON-BASIQUES Techniques speciales PORTER DES VETEMENTS IMPERMEABLES ET UN APPAREIL RESPIRATOIRE AU-TONOME
(3) Fuites ou accidents	Mesures METTRE UN EXCES D'HYDROXYDE DE SODIUM ET D'HYPOCHLORITE DE CALCIUM. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU. Traitements des déchets INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 50 PPM
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CYANURE D'HYDROGENE

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CHN	27.03		X		VOLATIL	INCOLORE	AMANDE AMERE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
1.0	0.6880		-13.20	25.70	-17.80	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
538	620.00	0.93	6.0	1.5		MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
POLYMERISE SI EXPOSE A L'AIR.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ACETALDEHYDE, AMINES: PEUT SE DECOMPOSER VIOLEMMENT OU POLYMERISER AU CONTACT D'ALCALIS.

(24) **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
EXPOSE A L'AIR OU S'IL Y A TRACE D'ALCALIS

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; ASPHYXIE CHIMIQUE: SENSATION D'OPPRESSION A LA POITRINE, ETOURDISSEMENTS, CONFUSION, MAUX DE TETE, HYPERPNEE, PALPITATIONS, PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS, RESPIRATION RAPIDE ET FAIBLE, POULS TRES FAIBLE, MORT (INTOXICATION SEVERE)

(3) **Chroniques**: CEPHALEE, FAIBLESSE; MODIFICATIONS DES SENS DU GOUT ET DE L'ODORAT; IRRITATION DE LA GORGE; VOMISSEMENT; DYSPNEE D'EFFORT; LARMOIEMENT; COLIQUE ABDOMINALE; DOULEUR EPIGASTRIQUE; INSTABILITE NERVEUSE (CES EFFETS NON-SPECIFIQUES SURVIENNENT RAREMENT)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
10.00000	11.00000	15.00000	16.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	243
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 01 17

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CYANURE D'OR
(2) Autre nom	GOLD CYANIDE
(3) Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. NOTE:CHAUFFE A LA DECOMPOSITION IL PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES.

(3) Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS DE CAOUTCHOUC

(5) Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

(6) Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

Suite à la page suivante

Nom	CYANURE D'OR

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. EN CAS D'INTOXICATION, TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CAUN	223.20			X	CRISTAUX	JAUNE PALE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	7.1400					

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? DANGER: PEUT EMETTRE DU CYANURE D'HYDROGENE. SE DECOMPOSE LENTEMENT EN PRESENCE D'HUMIDITE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, FUMEES ACIDES: EMISSION POSSIBLE DE CYANURE D'HYDROGENE.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	SI INGERE: LE PRODUIT PEUT SE TRANSFORMER EN ACIDE CYANHYDRIQUE NOTE: LES SOLUTIONS DE CYANURE D'OR SONT IRRITANTES POUR LES YEUX
	(3) Chroniques	POSSIBILITE DE DERMITE ALLERGIQUE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ à 25° C	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ à 25° C
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	244
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	CYANURE DE CALCIUM
② Autre nom	CALCIUM CYANIDE
③ Utilisation	RONGICIDE, AGENT FUMIGANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
S'IL Y A FUITE OU RUPTURE DES CONTENANTS, AFIN D'EVITER LA FORMATION DE CYANURE D'HYDROGENE, NE PAS UTILISER D'EAU.

Techniques speciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS EN CAOUTCHOUC.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

Nom	CYANURE DE CALCIUM

Premiers secours

EN CAS D'INTOXICATION, DONNER DE L'OXYGENE. EVITER LA RESPIRATION BOUCHE-A-BOUCHE. TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER YEUX ET PEAU AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE UN LAVAGE D'ESTOMAC ET APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2CAN2	92.12			X	POUDRE OU CRISTAUX	BLANC/GRIS	CYANURE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? EXPOSE A L'AIR HUMIDE, LE PRODUIT FORME DU CYANURE D'HYDROGENE. (GAZ TOXIQUE)
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS. EN PRESENCE D'EAU OU D'ACIDES IL Y A FORMATION DE CYANURE D'HYDROGENE INFLAMMABLE ET TOXIQUF.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES; FAIBLESSE, MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, ANXIETE, RESPIRATION RAPIDE, CONVULSIONS, COMA, MORT; OEDEME PULMONAIRE; INTOXICATION GRAVE: COLLAPSUS, ARRET RESPIRATOIRE, MORT
	(3) Chroniques	MAUX DE TETE, INSOMNIE, ANOREXIE, ANXIETE; POSSIBILITE D'AUGMENTATION DU VOLUME DE LA GLANDE THYROIDE ET DE NEUROPATHIES
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	5.00000 à 25°C		à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	245 ~~243~~
Date de publication	88 04 16
Date de dernière mise à jour	85 08 19

Identification et utilisation du produit

1 Nom	CYANURE DE COBALT(III)
2 Autre nom	COBALTOUS CYANIDE
3 Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

1 Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
2 Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
3 Fuites ou accidents	Mesures
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT. POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
4 Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
5 Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
6 Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CYANURE DE COBALT(III)

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C3CON3	136.96						

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)

22 Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
24 Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets — 2 Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES CYANURES: IRRITATION: PEAU, YEUX: ASPHYXIE (CHIMIQUE): FAIBLESSE, MAUX DE TETE, CONFUSION, NAUSEES, PARFOIS VOMISSEMENTS, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, CONVULSIONS, COMA, COLLAPSUS CARDIO-VASCULAIRE, ARRET RESPIRATOIRE
Effets — 3 Chroniques	
4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
7 Autres	
8 Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	246
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	CYANURE DE CUIVRE
② Autre nom	CYANURE CUIVREUX
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CYANURE DE CUIVRE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CCUN	89.56			X	POUDRE	VARIABLE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	2.9200		474.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE, LE PRODUIT SE DECOMPOSE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AVEC CES ACIDES, IL A POSSIBILITE DE FORMER UN GAZ MORTEL: ACIDE CYANHYDRIQUE: ACIDE SULFURIQUE CONCENTRE, ACIDE CHLORHYDRIQUE CONCENTRE, ACIDE NITRIQUE. MAGNESIUM INCANDESCENT.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES CYANURES: ASPHYXIE CHIMIQUE: MAUX DE TETE, VERTIGES, AUGMENTATION DE LA FREQUENCE RESPIRATOIRE, POULS RAPIDE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS, MORT
Effets (3) Chroniques	DERMATITE: INFECTION: MAUX DE TETE: VERTIGES: PERTE D'APPETIT, NAUSEES: ASTHENIE (FAIBLESSE)
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25 C
	5.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	247
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	CYANURE DE POTASSIUM
② Autre nom	POTASSIUM CYANIDE
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE, INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS. NE PAS UTILISER D'EAU OU DE DIOXYDE DE CARBONE COMME MOYEN D'EXTINCTION. CHAUFFE A LA DECOMPOSITION IL EMET: OXYDES D'AZOTE, HCN.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 50 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SOMBRE, A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	CYANURE DE POTASSIUM

Premiers secours

EN CAS D'INTOXICATION, DONNER DE L'OXYGENE. EVITER LA RESPIRATION BOUCHE-A-BOUCHE. TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES, RINCER YEUX ET PEAU AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE UN LAVAGE D'ESTOMAC ET APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
CKN	65.11			X	POUDRE OU GRANULES	BLANC	AMANDE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		1.5500	634.50	1625.00		

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						417.0000	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? DELIQUESCENT. REAGIT AVEC LE DIOXYDE DE CARBONE ET L'HUMIDITE DE L'AIR FORMANT DU CYANURE D'HYDROGENE (HCN)
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS. EN PRESENCE D'EAU, D'ACIDES, DE CERTAINS SELS D'ACIDES OU DE CHALEUR, IL Y A PRODUCTION DE CYANURE D'HYDROGENE INFLAMMABLE ET TOXIQUE.
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX (DOMMAGES OCULAIRES), MEMBRANES MUQUEUSES: FAIBLESSE, MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, ANXIETE, RESPIRATION RAPIDE, CONVULSIONS, COMA, MORT; OEDEME PULMONAIRE; INTOXICATION GRAVE: COLLAPSUS, ARRET RESPIRATOIRE, MORT
	3 Chroniques	DERMITE DE CONTACT; MAUX DE TETE, INSOMNIE, ANOREXIE, ANXIETE; POSSIBILITE D'AUGMENTATION DU VOLUME DE LA THYROIDE ET DE NEUROPATHIES
	4 Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE — 5 Mutagènes: — 6 Cancérogènes:
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	248
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 25

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CYANURE DE SODIUM
(2) Autre nom	SODIUM CYANIDE
(3) Utilisation	AGENT DE PLACAGE, FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
FEUX MINEURS: AGENTS CHIMIQUES SECS. FEUX MAJEURS: MOUSSE. IL EST PREFERABLE DE NE PAS UTILISER D'EAU OU DE DIOXYDE DE CARBONE COMME MOYEN D'EXTINCTION

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. A CAUSE DU RISQUE D'EXPLOSION, ELOIGNER LES CONTENANTS D'UNE MANIERE SECURITAIRE.

(3) Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des dechets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 50 MG/M3

(5) Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivant

Nom	CYANURE DE SODIUM

Premiers secours

EN CAS D'INTOXICATION, DONNER DE L'OXYGENE. EVITER LA RESPIRATION BOUCHE-A-BOUCHE. TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES, RINCER YEUX ET PEAU AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE UN LAVAGE D'ESTOMAC ET APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CNNA	49.02			X	GRANULES, FLOCONS	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.6000	563.70	1496.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		1.70				820.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT REAGIT AVEC L'HUMIDITE ET LE DIOXYDE DE CARBONE PRESENT DANS L'AIR EN LIBERANT DU CYANURE D'HYDROGENE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS. AVEC L'EAU, LES ACIDES, CERTAINS SELS D'ACIDE OU LA CHALEUR, IL Y A FORMATION DE CYANURE D'HYDROGENE (GAZ TOXIQUE ET INFLAMMABLE)

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX (DOMMAGES OCULAIRES), MEMBRANES MUQUEUSES: FAIBLESSE, MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, ANXIETE, RESPIRATION RAPIDE, CONVULSIONS, COMA, MORT: OEDEME PULMONAIRE: INTOXICATION GRAVE: COLLAPSUS, ARRET RESPIRATOIRE, MORT

(3) Chroniques: DERMITE DE CONTACT: MAUX DE TETE, INSOMNIE, ANOREXIE, ANXIETE: POSSIBILITE D'AUGMENTATION DU VOLUME DE LA THYROIDE ET DE NEUROPATHIES

(4) Tératogènes: TERATOGENE SUSPECTE — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	249
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 13

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CYANURE DE ZINC
(2) Autre nom	ZINC, CYANURE DE
(3) Utilisation	PURIFICATION DE GAZ

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS ALCALINS
NE PAS UTILISER DE DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales

(3) Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
COUVRIR D'HYPOCHLORITE DE CALCIUM, MELANGER ET ATTENDRE 24 HEURES. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.

(4) Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS DE CAOUTCHOUC

(5) Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Nom	CYANURE DE ZINC

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES, RINCER YEUX ET PEAU AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INTOXICATION, DONNER DE L'OXYGENE. EVITER LA RESPIRATION BOUCHE-A-BOUCHE. TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE UN LAVAGE D'ESTOMAC ET APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2N2ZN	117.41			X	POUDREUX	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.8520				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A 800 DEGRES C.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles? MAGNESIUM; ACIDES, SELS D'ACIDES, ALCALIS: PEUT DEGAGER DU CYANURE D'HYDROGENE (GAZ TOXIQUE ET INFLAMMABLE); REAGIT VIOLEMMENT AVEC LES NITRATES ET AUTRES AGENTS OXYDANTS.
(24) Polymérisation	☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions? ACIDES, ALCALIS: LE CYANURE D'HYDROGENE PEUT POLYMERISER

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES YEUX VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	BRULURE DES YEUX; ETOURDISSEMENTS, CONFUSION, MAUX DE TETE, VOMISSEMENTS, PERTE DE CONSCIENCE, MORT NOTE: SI INGERE, FORMATION D'ACIDE CYANHYDRIQUE
	(3) Chroniques	TROUBLES DIGESTIFS, CONSTIPATION
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ à 25° C	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ à 25° C
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	250
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 22

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CYCLOHEXANE
(2) Autre nom	BENZENE HEXAHYDRIDE
(3) Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DU NYLON

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. ARROSER D'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
(3) Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10,000 PPM
(5) Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CYCLOHEXANE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H12	84.16		X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	SUCRE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
300.0	0.7800	0.8000	6.70	80.60	-20.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
245	95.00	2.90	1.3			0.1000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE, LE PRODUIT EMET DES VAPEURS TOXIQUES.
LA COMBUSTION PRODUIT DU DIOXYDE ET/OU MONOXYDE DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS, TETRAOXYDE D'AZOTE (AVEC LE CYCLOHEXANE
CHAUD:EXPLOSION POSSIBLE).

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES
SUPERIEURES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: NAUSEES,
VOMISSEMENTS, ETOURDISSEMENTS, VERTIGES, PERTE DE CONSCIENCE,
NARCOSE (INTOXICATION GRAVE), INSUFFISANCE RESPIRATOIRE;
ANIMAL: DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX

(3) **Chroniques**: ERYTHEME, DERMITE (ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU).
ANIMAL: DOMMAGES VASCULAIRES, LESIONS CEREBRALES ET VISCERALES.
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.0004

(4) **Tératogènes**: (5) **Mutagènes**: (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
300.00000	1050.00000	375.00000	1300.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	251
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	CYCLOHEXANOL
② Autre nom	ALCOOL CYCLOHEXYLIQUE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
UTILISER DE L'EAU PULVERISEE POUR REFROIDIR LES CONTENANTS.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 3,500 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET ENTREPOSER DANS DES RECIPIENTS DE FER, D'ACIER OU D'ALUMINIUM.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	CYCLOHEXANOL

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C6H12O	100.16			X	HYGROSCOPIQUE	INCOLORE	CAMPHRE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
97.0	0.9493	0.9620	24.00	161.00	67.80	

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
300	1.00	3.50	2.4			36.0000	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DU DIOXYDE ET DU MONOXYDE DE CARBONE.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, PEAU; MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, SOMNOLENCE, FATIGUE, PERTE DE CONNAISSANCE, COMA (EFFET NARCOTIQUE); ANIMAL: DOMMAGES HEPATIQUE ET RENAUX
	3 Chroniques	SECHERESSE DE LA PEAU (DERMITE). ANIMAL: ATTEINTE POSSIBLE DU FOIE, DES REINS ET VAISSEAUX. NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.0589
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25°C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
50.00000	200.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	252
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise a jour	87 04 01

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CYCLOHEXANONE
(2) Autre nom	PIMELIC KETONE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prevention

(1) Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE. NOTE: LES VAPEURS SONT PLUS LOURDES QUE L'AIR ET PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

(3) Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5,000 PPM

(5) Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CYCLOHEXANONE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H10O	98.14		X		HUILEUX	INCOLORE	MENTHE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.1	0.9478		-16.40	155.60	54.00	63.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20° C) g/l	(21) Granulométrie Microns
420	2.00	3.38	1.1	0.2		150.0000	

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? S'OXYDE EN PRESENCE D'AIR; LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DU MONOXYDE ET DU DIOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS, BASES FORTES, ACIDE NITRIQUE
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION GRAVE ET BRULURES POSSIBLES DE LA PEAU (CONTACT PROLONGE) ET DES YEUX (CONTACT AVEC LE LIQUIDE); INHALATION DES VAPEURS : IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES (BRONCHITE, RHINITE, LARYNGITE), EFFET NARCOTIQUE
	(3) Chroniques	POSSIBILITE D'HEPATO ET DE NEPHROTOXICITE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
50.00000	200.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	253
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 11

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CYCLOHEXENE
(2) Autre nom	1,2,3,4-TETRAHYDROBENZENE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales

(3) Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des dechets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10,000 PPM

(5) Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

(6) Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Nom	CYCLOHEXENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H10	82.14		X			INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.8110			83.00	-12.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
310	67.00		1.0				

(22) **Stabilité**: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation**: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES), PEAU; ANIMAL: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION SEVERE): VERTIGES, INCOORDINATION, VOMISSEMENTS, NARCOSE POSSIBLE

(3) Chroniques: NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.0014

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
300.00000	1015.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	254
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 31

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CYCLOHEXYLAMINE
(2) Autre nom	HEXAHYDROANILINE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PEINTURES, FABRICATION D'INSECTICIDES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
(3) Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CYCLOHEXYLAMINE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H13N	99.17		X			INCOLORE	DE POISSON

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
26.0	0.8647		-17.70	134.50		32.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
293		3.42				MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES GAZ TOXIQUES DE MONOXYDE ET DIOXYDE DE CARBONE, DES OXYDES D'AZOTE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ACIDES, CHLORURES D'ACIDES, AGENTS OXYDANTS FORTS.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU (REACTION ALLERGIQUE POSSIBLE); NAUSEE, VOMISSEMENT, ANXIETE, AGITATION, SOMNOLENCE; HYPERTENSION ARTERIELLE; NARCOSE (INTOXICATION SEVERE); FORMATION DE METHEMOGLOBINE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres: EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
10.00000	40.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	255
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 07

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	CYCLOPENTADIENE
(2) Autre nom	1,3-CYCLOPENTADIENE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION D'INSECTICIDES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prevention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
(3) Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2000 PPM
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	CYCLOPENTADIENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C5H6	66.10		X			INCOLORE	CAMPHRE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
2.0	0.8021		-85.00	41.70		

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20 °C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
640						INSOLUBLE	

22 **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
AU CONTACT DE L'AIR, IL FORME DES PEROXYDES MONOMERES ET POLYMERES EXPLOSIFS

23 **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
PEROXYDES, AGENTS OXYDANTS: REAGIT EXPLOSIVEMENT AVEC L'ACIDE NITRIQUE FUMANT OU L'ACIDE SULFURIQUE CONCENTRE

24 **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
TEMPERATURE AMBIANTE, PEROXYDES, ACIDE TRICHLOROACETIQUE

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

2 Aigus:
IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
ANIMAL: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL

3 Chroniques:
SENSIBILISATION DE LA PEAU, DERMATITE DE CONTACT
ANIMAL: DOMMAGES AU FOIE ET AUX REINS

4 Tératogènes	5 Mutagènes	6 Cancérogènes

7 Autres:

8 Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
75.00000	200.00000	150.00000	400.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	256
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	DDT
② Autre nom	TRICHLORO-1,1,1 BIS(PARA-CHLOROPHENYL)-2,2 ETHANE
③ Utilisation	UTILISATION PROHIBEE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DDT

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C14H9CL5	354.50			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.3			109.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.0001	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE A SON POINT DE FUSION, IL SE DECOMPOSE EN CHLORURE D'HYDROGENE ET EN DECHLORHYDRATE DE DDT

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS. NOTE: LA DECOMPOSITION THERMIQUE PEUT ETRE CATALYSEE PAR: LE CHLORURE D'ALUMINIUM, LE CHLORURE FERRIQUE, LA LUMIERE ULTRA-VIOLETTE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES   VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION FAIBLE: YEUX, PEAU: PARESTHESIE DE LA LANGUE, DES LEVRES ET DE LA FIGURE, PARESIE DES MAINS, MAUX DE TETE, FATIGUE, VOMISSEMENTS, VERTIGES, CONFUSION: CONVULSIONS
ANIMAL: DOMMAGES HEPATIQUES

(3) Chroniques: AUTRE EFFET: ANIMAL: PERTURBATION DU CYCLE OESTRAL

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres: HUMAIN: PASSE LA BARRIERE PLACENTAIRE, DETECTE DANS LE LAIT MATERNEL

(8) Interactions: AUGMENTATION DE L'EFFET HEPATOTOXIQUE DU CHLOROFORME

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	1.00000 à 25° C		3.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	257
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	DECABORANE
(2) Autre nom	DECABORON TETRADECAHYDRIDE
(3) Utilisation	AGENT REDUCTEUR, AGENT ANTI-CORROSIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

(2) Feu ou explosion
Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
Techniques spéciales

(3) Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 20 PPM

(5) Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DECABORANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H14B10	122.31			X	CRISTALLIN	BLANC	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		0.9400	99.50	213.00	80.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
149						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
AU CONTACT D'HUMIDITE, IL SE DECOMPOSE ET EMET DE L'HYDROGENE; SI CHAUFFE FORTEMENT, IL SE DECOMPOSE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
SI EN CONTACT AVEC DES AGENTS OXYDANTS, DES COMPOSES HALOGENES OU DE L'OXYGENE, IL PEUT EXPLOSER; SI EN CONTACT AVEC DE L'EAU, IL SE DECOMPOSE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION SEVERE DE LA PEAU ET DES MUQUEUSES; ULCERATION ET OPACIFICATION DE LA CORNEE; VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS; LETHARGIE, CONVULSIONS, TREMBLEMENTS, DOMMAGES AU FOIE (INTOXICATION SEVERE)
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE=0.07 PPM.

(3) **Chroniques**: ANIMAL: ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: AGITATION, PERTE DE POIDS, INSTABILITE, AGRESSIVITE, CONVULSIONS, TREMBLEMENTS DE LA TETE

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25°C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
0.05000	0.30000	0.15000	0.90000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	258
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 21

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	DEMETHON
(2) Autre nom	DEMETON
(3) Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales

(3) Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 20 MG/M3

(5) Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Nom	DEMETHON

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H19O3PS2	258.34		X		HUILEUX	INCOLORE	FAIBLE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1190			134.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0600	

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, ALCALIS (HYDROLYSE LENTE)

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: VISION BROUILLEE, MYOSIS, CEPHALEE, VERTIGES, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE, NAUSEE, VOMISSEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, FASCICULATION, SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE, TRANSPIRATION, SALIVATION, LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE, CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE, CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) **Chroniques**:

(4) **Tératogènes**: — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**: EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.01000	0.10000	0.03000	0.30000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	259
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	DEMETHON METHYL
② Autre nom	DEMETON METHYL (MELANGE)
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques speciales
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DEMETHON METHYL

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR
SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
	230.30		X		VISQUEUX	BRUNATRE	AIL

7 Limite de détection olfactive ppm	8 Densité g/ml	9 Poids spécifique (Eau 1)	10 Point de fusion °C	11 Point d'ébullition °C	12 Point d'éclair fermé °C	13 Point d'éclair ouvert °C

14 T° Auto-ignition °C	15 Tension de vapeur (20°C) mm	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	21 Granulométrie Microns

22 Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ALCALIS (HYDROLYSE LENTE)
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets — 2 Aigus	VISION BROUILLEE,MYOSIS, CEPHALEE,VERTIGES,TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENTS,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)
Effets — 3 Chroniques	
4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
7 Autres	
8 Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.50000 à 25° C		1.50000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	260
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	DI(METHYLSULFATE) DE PARAQUAT
② Autre nom	BIS-METHYLSULFATE DE PARAQUAT
③ Utilisation	PESTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des dechets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU. ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DI(METHYLSULFATE) DE PARAQUAT

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C14H18N2O8S2	409.48			X	CRISTALLIN		INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE SI CHAUFFE A 300C OU SI EXPOSE AUX RAYONS UV; S'HYDROLYSE DANS DES CONDITIONS ALCALINES; HYGROSCOPIQUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
PRODUITS BASIQUES, AGENTS REDUCTEURS (EX: ZINC, DITHIONITE DE SODIUM), AGENTS OXYDANTS FORTS, AGENTS TENSIO-ACTIFS ANIONIQUES (SURFACTANTS ANIONIQUES)

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DE L'ION PARAQUAT: IRRITATION; APRES ABSORPTION: CE PRODUIT S'ACCUMULE AU NIVEAU DES POUMONS: CONGESTION, OEDEME ET HEMORRAGIE PULMONAIRES, DYSPNEE, FIBROSE ALVEOLAIRE IRREVERSIBLE, MORT PAR INSUFFISANCE RESPIRATOIRE; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX; SI INGERE: DIARRHEE, HEMOPTYSIE, OLIGURIE, ALBUMINURIE, INSUFFISANCE SURRENALIENNE, MORT POSSIBLE

(3) **Chroniques**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DE L'ION PARAQUAT: DOULEURS ABDOMINALES, VOMISSEMENTS; ANIMAL: LESIONS PULMONAIRES INFLAMMATOIRES

(4) **Tératogènes**: — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**: ANOMALIES SPERMATIQUES CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		

1091 (80-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	261
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIACETONE ALCOOL
② Autre nom	DIACETONE ALCOHOL
③ Utilisation	SOLVANT POUR PRODUITS A BASE CELLULOSIQUE, SOLVANT POUR LES GRAISSES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, MOUSSE. **NOTE: POINTS D'ECLAIR DES GRADES COMMERCIAUX: 8C EN COUPELLE FERMEE ET 13C EN COUPELLE OUVERTE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU AVEC DE L'EAU PULVERISEE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres — HDVS: 2100 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DIACETONE ALCOOL

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H12O2	116.16		X			INCOLORE	AGREABLE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.3	0.9406	0.9310	-44.00	167.90	63.00	65.60

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
603	1.10	4.00	1.8			MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES DE MONOXYDE ET/OU DE DIOXYDE DE CARBONE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, ACIDES, AGENTS REDUCTEURS.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SI INHALE OU INGERE: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, NAUSEES, SOMNOLENCE; ANESTHESIE OU NARCOSE POSSIBLE (FORTES CONCENTRATIONS); ANIMAL: ANEMIE, NEPHROTOXICITE, HEPATOTOXICITE

(3) Chroniques: DERMATITES (CONTACT PROLONGE ET REPETE)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25°C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
50.00000	240.00000	75.00000	360.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	262
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	86 06 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIAMINO-1,2 ETHANE
② Autre nom	ETHYLENEDIAMINE
③ Utilisation	AGENT CHELATANT, ANTIGEL

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prevention

① Inflammabilité: [x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMEN

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE

Techniques speciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 2000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DIAMINO-1,2 ETHANE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H8N2	60.10		X		VOLATIL	INCOLORE	AMMONIAC

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
10.2	0.9036		8.50	117.20	40.00	42.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
385	10.70	2.07	4.2			MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE ET D'OXYDES D'AZOTE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES ACIDES FORTS, LES AGENTS OXYDANTS FORTS (TEL L'ACIDE NITRIQUE CONCENTRE, L'OZONE ET L'OXYGENE LIQUIDE), L'ALUMINIUM, ZINC, CHLORURES D'ACIDES, ANHYDRIDES D'ACIDES.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION GRAVE ET CORROSION DE LA PEAU (AMPOULES CUTANEES) ET DES YEUX (DOMMAGES A LA CORNEE): SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, MAUX DE TETE, VERTIGES, DYSPNEE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, OEDEME PULMONAIRE POSSIBLE: SI INGERE : NAUSEES, VOMISSEMENTS ET DOULEURS ABDOMINALES

(3) **Chroniques**: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT) ET DES POUMONS (TROUBLES RESPIRATOIRES, ASTHME)
ANIMAL: DOMMAGES PULMONAIRES, HEPATIQUES ET RENAUX

(4) **Tératogènes**: (5) **Mutagènes**: (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**: SENSIBILISATION CROISEE AVEC LA PIPERAZINE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
10.00000	25.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	263
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 12 18

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	DIAZINON
(2) Autre nom	THIOPHOSPHATE DE O,O-DIETHYLE ET D'O-(ISOPROPYL-2 METHYL-6 PYRIMIDYLE--)
(3) Utilisation	PESTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DIAZINON

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H21N2O3PS	304.35		X		HUILEUX	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1160					

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQU'IL EST EN SOLUTION AQUEUSE FAIBLEMENT ACIDE OU S'IL EST CHAUFFE A PLUS DE 120 DEGRES C, LE PRODUIT SE DECOMPOSE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
L'EAU OU LES ACIDES DILUES DANS L'EAU HYDROLYSENT LENTEMENT LE PRODUIT.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: VISION BROUILLEE,MYOSIS,CEPHALEE,VERTIGES, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENTS,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres: EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		0.30000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	264
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 25

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	DIAZOMETHANE
(2) Autre nom	AZOMETHYLENE
(3) Utilisation	AGENT DE METHYLATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CHOC, PAR FRICTION OU SI CHAUFFE MODEREMENT.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures: LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
	Traitements des déchets: POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10 PPM
(5) Manipulation	NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION. EVITER LE CHOC ET LE FROTTEMENT. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DIAZOMETHANE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH2N2	42.04	X				JAUNE	RHUBARBE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			-145.00	-23.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
IL EST PREFERABLE DE L'UTILISER AUSSITOT QUE FORME.
INSTABLE DANS PRESQUE TOUTES LES CONDITIONS.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ACIDES, BASES, ALCALIS, COMPOSES ORGANIQUES, COMPOSES INOR-
GANIQUES.

(24) **Polymérisation** ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (POUMONS:SEVERE); TOUX, SOUFFLE COURT, MAUX DE TETE, DOULEUR A LA POITRINE, OEDEME PULMONAIRE, PNEUMONIE, ASTHME POSSIBLE; ROUGEUR DE LA PEAU, FIEVRE, FATIGUE

(3) **Chroniques**: SENSIBILISATION: POUMONS (ASTHME)

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
0.20000	0.40000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	265
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise a jour	87 12 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIBORANE
② Autre nom	DIBORANE (LIQUEFIED GAS UNDER PRESSURE)
③ Utilisation	AGENT REDUCTEUR, CATALYSEUR A POLYMERISATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prevention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSE.(NOTE: LE PRODUIT REAGIT VIOLEMMENT AVEC LES AGENTS D'EX-TINCTION HALOGENES.)FERMER LA VALVE DE LA BONBONNE. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AVEC DE L'EAU PULVERISEE.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. LES CONTENANTS PEUVENT SE RUPTURER DURANT UN INCENDIE. LE PRODUIT PEUT FORMER DES MELANGES EXPLOSIFS AVEC L'AIR.
③ Fuites ou accidents	Mesures METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des dechets FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE NEOPRENE
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIBORANE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H6B2	27.69	X				INCOLORE	DOUCEATRE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-165.00	-92.50	-90.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
45		0.96	0.8			INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DE L'HYDROGENE ET DES HYDRURES DE BORE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
EAU, HUMIDITE, OXYGENE, AMINES, HALOGENES, HYDROCARBURES HALOGENES, AGENTS OXYDANTS, ACIDE NITRIQUE, ALUMINIUM, LITHIUM, METAUX ACTIFS, TRIFLUORURE D'AZOTE.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION GRAVE DES VOIES RESPIRATOIRES, BRONCHITE, PNEUMONITE, OEDEME PULMONAIRE; MAUX DE TETE, VERTIGES, FATIGUE MUSCULAIRE, FAIBLESSE, TREMBLEMENTS; INTOXICATION GRAVE: SYNDROME RESSEMBLANT A LA FIEVRE DES METAUX: SERREMENT DE POITRINE, SOMNOLENCE, TOUX, SOUFFLE COURT, NAUSEES, VOMISSEMENTS, FIEVRE, FRISSONS, HYPERVENTILATION, TACHYCARDIE, HYPOTENSION; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX POSSIBLES

(3) Chroniques: DERMATOSES POSSIBLES; RESPIRATION SIFFLANTE, DYSPNEE, SERREMENT DE POITRINE, TOUX SECHE, RALES, HYPERVENTILATION
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE=0.0176 PPM.

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.10000	0.10000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	266
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIBROM
② Autre nom	PHOSPHATE DE O,O-DIMETHYLE ET DE O-(DIBROMO-1,2 DICHLORO-2,2 ETHYLE)
③ Utilisation	INSECTICIDE, PESTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques speciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE CARBONE, OXYDES DE PHOSPHORE, BROMURES, CHLORURES
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 1800 MG/M3
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET SOMBRE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIBROM

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H7BR2CL2O4P	380.80			X		BLANC	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.9700	27.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A LA LUMIERE OU EN PRESENCE D'HUMIDITE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? SE DECOMPOSE EN SOLUTION ACIDE OU BASIQUE.
(24) Polymerisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION GRAVE POSSIBLE DE LA PEAU, DERMATOSE; ANOREXIE, MAUX DE TETE, VERTIGES, FAIBLESSE, ANXIETE, TREMBLEMENTS DE LA LANGUE ET DES PAUPIERES, MYOSIS, TROUBLES VISUELS, NAUSEES, SALIVATION, LARMOIEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, VOMISSEMENTS, TRANSPIRATION, POULS RALENTI, FASCICULATIONS MUSCULAIRES; **NOTE : CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES
	(3) Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25°C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
	3.00000		6.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	267
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIBROMO-1,2 ETHANE
② Autre nom	SYM-DIBROMOETHANE
③ Utilisation	ADDITIF A ESSENCE, AGENT FUMIGANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
PRODUITS DE DECOMPOSITION: BROMURE D'HYDROGENE, OXYDES DE CARBONE

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 400 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Suite à la page suivante

Nom	DIBROMO-1,2 ETHANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. EVITER TOUTE AUTRE EXPOSITION. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H4BR2	187.88		X		LOURD	INCOLORE	SUCRE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
10.0	2.1720		9.30	131.40		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	11.00	6.48				4.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? PEUT SE DECOMPOSER LORSQU'EXPOSE A LA LUMIERE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ALCALIS, OXYDANTS FORTS, AMMONIAC, METAUX ACTIFS: POTASSIUM, SODIUM, ALUMINIUM, MAGNESIUM. EN SOLUTION AQUEUSE LE PRODUIT SE DECOMPOSE LENTEMENT.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION GRAVE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VOMISSEMENTS, VERTIGES; PERTE D'APPETIT; HEPATOTOXIQUE; NEPHROTOXIQUE
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE
	(5) Mutagènes	MUTAGENE POSSIBLE
	(6) Cancérogènes	CANCEROGENE POSSIBLE
	(7) Autres	ANIMAL: EMBRYOTOXIQUE, CAUSE LA STERILITE, COMPTE SPERMATIQUE REDUIT
(8) Interactions		SYNERGIE (CANCEROGENICITE): ANTABUSE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25 C
20.00000	155.00000	30.00000	230.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	268
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 11 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIBROMODIFLUOROMETHANE
② Autre nom	DIFLUORODIBROMOMETHANE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS, FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures OUVRIR LES FENETRES.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 2500 PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Suite à la page suivante

Nom	DIBROMODIFLUOROMETHANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CBR2F2	209.83		X		VOLATIL	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	2.2830		-146.00	23.20		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	620.00	7.20				INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION IL EMET DES VAPEURS TOXIQUES: BROMURE D'HYDROGENE ET FLUORURE D'HYDROGENE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
METAUX ACTIFS: SODIUM, POTASSIUM, CALCIUM, ZINC, MAGNESIUM, ALUMINIUM (SOUS FORME DE POUDRE)

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES); GELURES AU CONTACT; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE, MORT POSSIBLE; DOMMAGES HEPATIQUES POSSIBLES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
100.00000	860.00000	150.00000	1290.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	269
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 08 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIBROMURE DE BARYUM
② Autre nom	BARIUM DIBROMIDE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE, FABRICATION DE COSMETIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIBROMURE DE BARYUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BABR2	297.19			X	CRISTAUX	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.7810	850.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						104.1000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
IL SE DECOMPOSE AU POINT D'EBULLITION

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
LES ACIDES.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, VOIES DIGESTIVES
PAR ANALOGIE AVEC LES SELS SOLUBLES DE BARYUM: GASTRO-ENTERITE (DOULEURS ABDOMINALES, NAUSEES, VOMISSEMENTS), CRAMPES MUSCULAIRES (HYPOKALIEMIE), PARALYSIE PERIPHERIQUE, INSUFFISANCE RESPIRATOIRE (CYANOSE), TROUBLES CARDIO-VASCULAIRES ET MORT POSSIBLES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25° C		à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	270
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 09

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	DIBROMURE DE NICKEL
(2) Autre nom	BROMURE DE NICKEL
(3) Utilisation	FABRICATION DE BROMURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
(3) Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
(5) Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER A L'ABRI DES METAUX ET DES ACIDES.

Nom	DIBROMURE DE NICKEL

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LA PEAU, LAVER AU SAVON ET A L'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BR2NI	218.53			X	ECAILLES LUSTREES	JAUNE OR	BROME

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		5.0980	963.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES:
BROMURES, OXYDES DE NICKEL

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS, SOUFRE. UN MELANGE DE POTASSIUM ET DE BROMURE
DE NICKEL PEUT EXPLOSER A LA SUITE D'UN CHOC.

(24) **Polymérisation** ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: SI INHALE: IRRITATION POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES.

(3) Chroniques: PAR CONTACT CUTANE: DERMATOSE (NICKEL ITCH); SI INHALE: IRRITATION POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS SOLUBLES DE NICKEL: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT).

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	271
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIBUTYLAMINOETHANOL (2-N-)
② Autre nom	N,N-DIBUTYL NORMAL AMINO-2 ETHANOL
③ Utilisation	PRODUIT ORGANIQUE, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE A LA POUBELLE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIBUTYLAMINOETHANOL (2-N-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H23NO	173.30		X				

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.8500			222.00		104.40

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		6.00					

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ANIMAL: IRRITATION: PEAU, YEUX
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
2.00000	14.00000	4.00000	28.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	272
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORACETYLENE
② Autre nom	DICHLOROACETYLENE
③ Utilisation	PRODUIT ORGANIQUE, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CHOC, PAR FRICTION OU SI CHAUFFE MODEREMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER LE CHOC ET LE FROTTEMENT.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ECART DES ACIDES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DICHLORACETYLENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C2CL2	94.94		X				

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			-66.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LE PRODUIT EXPLOSE: AU CONTACT DE L'AIR, AU CHOC, OU SI CHAUFFE: IL SE DECOMPOSE EN PRODUITS CHLORES
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? L'AIR (EXPLOSION), LES ACIDES, LES AGENTS OXYDANTS.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, MUQUEUSES: NEUROTOXIQUE (SYSTEME NERVEUX CENTRAL): ANOREXIE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE, PARESIE FACIALE. ANIMAL: MORT (PAR NEPHROTOXICITE)
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	④ — ⑤ — ⑥ CANCEROGENE SUSPECTE
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
0.10000	0.40000		

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	273
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORO-1,1 ETHANE
② Autre nom	CHLORURE D'ETHYLIDENE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE D'ALCOOL, EAU, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER: TOUT CONTACT AVEC LA PEAU, DE MANGER OU BOIRE DURANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DICHLORO-1,1 ETHANE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H4CL2	98.96		X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
5.0	1.1757		-96.98	57.28	-5.50	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
458	230.00	3.44	5.6				

(22) Stabilité — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE: CHLORURE D'HYDROGENE, PHOSGENE, OXYDES DE CARBONE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, METAUX ACTIFS: SODIUM, POTASSIUM, ALUMINIUM, ETC.

(24) Polymérisation — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION: PEAU (BRULURES POSSIBLES), YEUX, VOIES RESPIRATOIRES;
DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, NARCOSE
ANIMAL: DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres: EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
200.00000	810.00000	250.00000	1010.00000

1001 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	274
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORO-1,1 ETHYLENE
② Autre nom	ASYM-DICHLOROETHYLENE
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Suite à la page suivante

Nom	DICHLORO-1,1 ETHYLENE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H2CL2	96.95		X		TRANSPARENT	INCOLORE	CHLOROFORMIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
504.4	1.2120	1.2130	-122.50	31.70	-19.00	-15.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
458	495.00	3.40	6.5			2.5000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A SA COMBUSTION IL EMET DES GAZ TOXIQUES: CHLORURE D'HYDROGENE, TRACES POSSIBLES DE PHOSGENE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
EAU, AGENTS OXYDANTS, CUIVRE ET SES ALLIAGES, ALUMINIUM ET SES ALLIAGES.

(24) **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE D'OXYGENE OU D'OZONE: TEMPERATURES ELEVEES

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION DES YEUX, CONJONCTIVITE ET DOMMAGES REVERSIBLES A LA CORNEE POSSIBLES: IRRITATION ET CORROSION POSSIBLE DE LA PEAU AU CONTACT PROLONGE ET REPETE: SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL : EBRIETE, PERTE DE CONSCIENCE (INTOXICATION GRAVE)

(3) **Chroniques**: ANIMAL : DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX
NOTE: CE PRODUIT PEUT CONTENIR UN INHIBITEUR: ETHER MONOMETHYLIQUE D'HYDROQUINONE

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**: CANCEROGENE SUSPECTE

(7) **Autres**: EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
10.00000	40.00000		

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

☐ Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	275
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORO-1,1 NITRO-1 ETHANE
② Autre nom	1,1-DICHLORO-1-NITROETHANE
③ Utilisation	AGENT FUMIGANT, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 150 PPM
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Suite à la page suivante

Nom	DICHLORO-1,1 NITRO-1 ETHANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H3CL2NO2	143.96		X			INCOLORE	DEPLAISANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.4153	1.4200		124.00	57.80	76.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	15.00	4.97				2.5000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE ET DE CHLORURES

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES   VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ANIMAL : IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES (GRAVE IRRITATION PULMONAIRE); DIFFICULTES RESPIRATOIRES GRAVES; DOMMAGES CARDIAQUES, RENAUX ET SANGUINS

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
10.00000	60.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	276
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORO-1,2 ETHANE
② Autre nom	1,2-DICHLOROETHANE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE:
REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE CARBONE, CHLORURE D'HYDROGENE, CHLORE, PHOSGENE, ACETYLENE, CHLORURE DE VINYLE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM.

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DICHLORO-1,2 ETHANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H4CL2	98.96		X		TRANSPARENT	INCOLORE	CHLOROFORME

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
40.0	1.2520	1.2550	-35.30	83.50	17.00	21.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
413	63.75	3.40	6.2			8.8200	

(22) **Stabilité** ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
FONCIT LORSQU'EXPOSE A L'AIR OU A LA LUMIERE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, IL Y A RISQUE D'EXPLOSION AVEC: ALCALIS FORTS, AGENTS REDUCTEURS, ACIDE NITRIQUE, DIOXYDE D'AZOTE, METAUX ACTIFS: SODIUM,POTASSIUM,ALUMINIUM,MAGNESIUM ETC.

(24) **Polymérisation** ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU (CONTACT PROLONGE: OEDEME, NECROSE), YEUX (LARMOIEMENT, CONJONCTIVITE, DOMMAGE A LA CORNEE), MEMBRANES MUQUEUSES: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL, TROUBLES GASTROINTESTINAUX (NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEUR EPIGASTRIQUE), DOMMAGES AUX REINS, FOIE, POUMONS, GLANDES SURRENALES, HYPEREMIE ET LESIONS HEMORRAGIQUES GENERALISEES,MORT PAR INSUFFISANCE RESPIRATOIRE OU CIRCULATOIRE

(3) **Chroniques**: IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES, ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU (ASSECHEMENT, ROUGEURS, FISSURATION); NAUSEES, VOMISSEMENTS, ANOREXIE, DOULEUR EPIGASTRIQUE, FAIBLESSE, FATIGUE, INSOMNIE, IRRITABILITE, NERVOSITE; DOMMAGES AUX REINS, FOIE, GLANDES SURRENALES; POSSIBILITE DE CARDIOTOXICITE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.0331

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
		CANCEROGENE POSSIBLE

(7) **Autres**: EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'HUMAIN.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
50.00000	200.00000	75.00000	300.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	277
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORO-1,2 ETHYLENE (CIS-)
② Autre nom	DICHLORURE D'ACETYLENE (CIS-)
③ Utilisation	SOLVANT POUR PRODUITS ORGANIQUES, AGENT NETTOYANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE. L'UTILISATION D'EAU PEUT ETRE INEFFICACE.
	Techniques spéciales: REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DICHLORO-1,2 ETHYLENE (CIS-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C2H2CL2	96.95		X		VISQUEUX	INCOLORE	AROMATIQUE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
1.0	1.2743	1.2820	-81.47	60.25		3.90

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
458	180.00	3.30	9.7			3.5000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI LE PRODUIT EST CHAUFFE A SA DECOMPOSITION IL EMET DES GAZ TOXIQUES: CHLORURE D'HYDROGENE, PHOSGENE, MONOXYDE DE CARBONE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES (DEGAGEMENT DE GAZ TOXIQUES: CHLORURE D'HYDROGENE ET POSSIBLEMENT DU PHOSGENE)
AGENTS OXYDANTS FORTS, CUIVRE ET SES ALLIAGES

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① **Voies de pénétration dans l'organisme:** VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② **Aigus:** IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION GRAVE): NAUSEES, VOMISSEMENTS, EFFET NARCOTIQUE:
ANIMAL: INCOORDINATION, ASTHENIE

③ **Chroniques:** ANIMAL: ANOREXIE, AMAIGRISSEMENT, DOMMAGES HEPATIQUES, RENAUX ET PULMONAIRES

④ **Tératogènes:**
⑤ **Mutagènes:**
⑥ **Cancérogènes:**
⑦ **Autres:**

⑧ **Interactions:**

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
200.00000	790.00000	250.00000	1000.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	278
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORO-1,2 ETHYLENE (TRANS-)
② Autre nom	DICHLORURE D'ACETYLENE (TRANS-)
③ Utilisation	SOLVANT DE PARFUMS, SOLVANT DE PRODUITS ALIMENTAIRES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE. L'UTILISATION D'EAU PEUT ETRE INEFFICACE.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE.

Suite à la page suivante

Nom	DICHLORO-1,2 ETHYLENE (TRANS-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C2H2CL2	96.95		X		VISQUEUX	INCOLORE	AROMATIQUE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
1.0		1.2570	-49.44	47.70		2.20

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
458	265.00	3.30	9.7			6.3000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? EXPOSE A L'AIR & L'HUMIDITE,IL PEUT DECOMPOSER.PHOTOSENSIBLE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION,IL EMET: HCL, COCL2, CO, CO2.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES (DEGAGEMENT DE GAZ TOXIQUES: CHLORURE D'HYDROGENE ET POSSIBLEMENT DU PHOSGENE) AGENTS OXYDANTS FORTS, CUIVRE ET SES ALLIAGES
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION GRAVE): NAUSEES, VOMISSEMENTS, VERTIGES, ANESTHESIE, FAIBLESSE, TREMBLEMENTS, CRAMPES MUSCULAIRES; ERUPTIONS CUTANEES
	③ Chroniques	DERMITE (PAR SON ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU); ANIMAL: ANOREXIE, IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.001
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
200.00000	790.00000	250.00000	1000.00000

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

☐. Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	279
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORO-1,2 PROPANE
② Autre nom	CHLORURE DE PROPYLENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	EAU, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2000 PPM
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Nom	DICHLORO-1,2 PROPANE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H6CL2	112.99		X		HUILEUX	INCOLORE	CHLOROFORME

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.2	1.1590	1.1593	-100.42	95.50	16.00	21.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
557	40.00	3.90	3.4			2.6000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SA COMBUSTION ET/OU SA DECOMPOSITION DEGAGE DES GAZ TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE, DE CHLORURE D'HYDROGENE ET DE PHOSGENE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LES ACIDES FORTS, ALUMINIUM ET SES ALLIAGES, SODIUM, HYDROXYDE DE SODIUM, HYDROXYDE DE POTASSIUM, OXYDES D'AZOTE.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES (A FORTE CONCENTRATION) DERMATITE; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION GRAVE): MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, SOMNOLENCE: ANIMAL: DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX
	(3) Chroniques	IRRITATION DE LA PEAU DUE A L'ACTION DEGRAISSANTE DE CE PRODUIT: ATTEINTES HEPATIQUES ET RENALES POSSIBLES
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C
75.00000	350.00000	110.00000	510.00000

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

☐ Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	280
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORO-1,2 TETRAFLUORO-1,1,2,2 ETHANE
② Autre nom	SYM-DICHLOROTETRAFLUOROETHANE
③ Utilisation	AGENT REFRIGERANT, AGENT PROPULSANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIR AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. NOTE: REFROIDIR LES CONTENANTS.EXPOSES A UNE CHALEUR LOCALISEE (T>52C), ILS PEUVENT SE RUPTURER.
③ Fuites ou accidents	Mesures OUVRIR LES FENETRES.
	Traitements des déchets LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 50,000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DICHLORO-1,2 TETRAFLUORO-1,1,2,2 ETHANE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2CL2F4	170.93	X			TRANSLUCIDE	INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-93.90	3.30		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	1422.00	5.90				INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION (260-320C) IL PEUT EMETTRE DES: CHLORURES, FLUORURES ET HALOGENURES DE CARBONYLE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
METAUX REACTIFS: SODIUM, POTASSIUM, CALCIUM, ZINC. MAGNESIUM, ALUMINIUM ET LEURS ALLIAGES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: ETOURDISSEMENTS, VERTIGES, SOUFLE COURT: INTOXICATION GRAVE: PERTE DE CONSCIENCE, ARYTHMIE CARDIAQUE, MORT POSSIBLE: POSSIBILITE DE GELURE AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
1000.00000	7000.00000	1250.00000	8750.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	281
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 06 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORO-1,3 DIMETHYL-5,5 HYDANTOINE
② Autre nom	DDH
③ Utilisation	AGENT DE BLANCHIMENT, CATALYSEUR A POLYMERISATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 5 MG/M3
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DICHLORO-1,3 DIMETHYL-5,5 HYDANTOINE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H6CL2N2O2	197.03			X	CRISTALLIN		CHLORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.5000		132.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		6.80					

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION IL EMET UN GAZ TOXIQUE: CHLORE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU CHAUDE (DEGAGEMENT D'UN GAZ TOXIQUE: CHLORE)
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		SYNERGIE: HUMIDITE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.20000 à 25° C		0.40000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	282
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 11 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORO-3,3' BENZIDINE
② Autre nom	DIAMINO-4,4' DICHLORO-3,3' BIPHENYL
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Nom	DICHLORO-3,3' BENZIDINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H10CL2N2	253.13			X	CRISTALLIN	VIOLET	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			132.50			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		8.70				INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU; REACTION ALLERGIQUE POSSIBLE
	(3) Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU
	(4) Tératogènes	
	(5) Mutagènes	
	(6) Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	283
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 03 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORO-3,3' DIAMINO-4,4' DIPHENYLMETHANE
② Autre nom	METHYLENE-4,4' BIS(CHLORO-2 ANILINE)
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYURETHANE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS NOTE: LE PRODUIT SE DECOMPOSE (T>200C) EN EMETTANT DES GAZ ET DE LA CHALEUR. LES CONTENANTS PEUVENT EXPLOSER.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. PRODUITS DE DE-COMPOSITION: CYANURE D'HYDROGENE,OXYDES D'AZOTES,COMPOSES CHLORES
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres LUNETTE, GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS EN CAOUTCHOUC.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Nom	DICHLORO-3,3' DIAMINO-4,4' DIPHENYLMETHANE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C13H12CL2N2	267.20			X	CRISTALLIN	INCOLORE	AMINE (FAIBLE)

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.4400	110.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LE PRODUIT EST CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION (200 DEGRES C.) IL EMET DES FUMEES TOXIQUES (ORTHOCHLOROANILINE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES ACIDES, L'AMMONIAQUE, LES METAUX REACTIFS COMME L'ALUMINIUM OU LE MAGNESIUM

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU; METHEMOGLOBINEMIE: CYANOSE (BLEUISSEMENT DU NEZ, DES LEVRES ET DES LOBES DES OREILLES) ACCOMPAGNE DE MAUX DE TETE, VERTIGES, SOMNOLENCE,FAIBLESSE ET DIFFICULTES RESPIRATOIRES; INTOXICATION GRAVE: STUPEUR, HEMATURIE POSSIBLE, PERTE DE CONSCIENCE, DEPRESSION RESPIRATOIRE, MORT

(3) Chroniques: POSSIBILITE DE DERMITE DE CONTACT

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes: CANCEROGENE POSSIBLE

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
0.02000			

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

☐ Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	284
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLOROBENZENE (ORTHO-)
② Autre nom	DICHLORO-1,2 BENZENE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1700 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DICHLOROBENZENE (ORTHO-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H4CL2	147.01		X		HUILEUX	INCOLORE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
2.0		1.3000	-17.60	180.00	66.00	68.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
648	1.20	5.10	2.2			0.1500	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A SA COMBUSTION, IL EMET DES PRODUITS TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE, CHLORE, CHLORURE D'HYDROGENE).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ALUMINIUM CHAUD, ALLIAGE D'ALUMINIUM

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX; BREVE EXPOSITION A DE FORTES CONCENTRATIONS: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (ANESTHESIE)

(3) Chroniques: DERMATOSE (EXPOSITION PROLONGEE OU REPETEE);
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST: 0.000417

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
50.00000	300.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	285
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 01 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLOROBENZENE (PARA-)
② Autre nom	1,4-DICHLOROBENZENE
③ Utilisation	INSECTICIDE, AGENT FUMIGANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE.
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DICHLOROBENZENE (PARA-)

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H4CL2	147.01			X	CRISTALLIN	INCOLORE	BOULE A MITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
15.0		1.2475	53.75	174.12	65.60	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
413	0.40	5.10	2.5			0.0800	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURES ET D'OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, ALUMINIUM ET SES ALLIAGES.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: DOULEURS OCULAIRES AU CONTACT DU PRODUIT: SI INGERE: DOULEURS A L'ESTOMAC, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, METHEMOGLOBINEMIE POSSIBLE

(3) Chroniques: REACTIONS ALLERGIQUES CUTANEES, PERTE D'APPETIT ET DE POIDS POSSIBLES: POSSIBILITE DE NEUROTOXICITE ET D'ATTEINTES HEPATIQUE, RENALE, PULMONAIRE ET SANGUINE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.00042

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
75.00000	450.00000	110.00000	675.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	286
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORODIFLUOROMETHANE
② Autre nom	DIFLUORODICHLOROMETHANE
③ Utilisation	AGENT REFRIGERANT, AGENT PROPULSANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE
③ Fuites ou accidents	Mesures OUVRIR LES FENETRES. LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE. Traitements des déchets OUVRIR LES FENETRES. LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 50,000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Nom	DICHLORODIFLUOROMETHANE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CCL2F2	120.92	X			TRANSPARENT	INCOLORE	ETHER (FAIBLE)

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-157.80	-30.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		4.10				0.0800	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A HAUTE TEMPERATURE OU EXPOSE AU FEU, IL SE DECOMPOSE EN GAZ TOXIQUES: OXYDES DE CARBONE, PHOSGENE, HALOGENES

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
METAUX REACTIFS: POTASSIUM, SODIUM, CALCIUM, ALUMINIUM EN POUDRE, ZINC, MAGNESIUM.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: GELURES (AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE); ASPHYXIE SIMPLE: NAUSEES, VERTIGES, TREMBLEMENTS, PARESTHESIE, BOURDONNEMENTS DANS LES OREILLES, LANGAGE INARTICULE, DIFFICULTES ET DETRESSE RESPIRATOIRE, ANESTHESIE, PERTE DE CONSCIENCE, ARYTHMIE CARDIAQUE, MORT (INTOXICATION GRAVE)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
1000.00000	4950.00000	1250.00000	6200.00000

1091 (80-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	287
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 03 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLOROFLUOROMETHANE
② Autre nom	HALOCARBON 21 (LIQUEFIED GAS UNDER PRESSURE)
③ Utilisation	AGENT REFRIGERANT, AGENT D'EXTINCTION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.
③ Fuites ou accidents	Mesures OUVRIR LES FENETRES. LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
	Traitements des déchets METTRE UNE VENTILATION FORCEE. LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yaux [X] Peau [X] Autres HDVS: 50,000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DICHLOROFLUOROMETHANE

Premiers secours

LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CHCL2F	102.92	X			TRANSPARENT	INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-135.00	8.90		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
522		3.32				10.0000	

(22) Stabilité — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION THERMIQUE, IL PEUT PRODUIRE DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURES OU DE FLUORURES.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
METAUX REACTIFS: SODIUM, POTASSIUM, ZINC, CALCIUM, ALUMINIUM (EN POUDRE), MAGNESIUM ET SES ALLIAGES, CES DERNIERS SI LE MAGNESIUM EST >2% EN PRESENCE D'EAU.

(24) Polymérisation — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; GELURES CUTANEES AU CONTACT DU GAZ LIQUIFIE; ASPHYXIE SIMPLE (INTOXICATION GRAVE): SOMNOLENCE, EVANOUISSEMENT, MORT POSSIBLE; ARYTHMIE POSSIBLE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
1000.00000	4200.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	288
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 03 28

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	DICHLOROMETHANE
(2) Autre nom	METHYLENE CHLORIDE
(3) Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT NETTOYANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSES, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE. **NOTE: LA LIMITE INFERIEURE D'EXPLOSIVITE EST DE 15.5% DANS L'OXYGENE PUR.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
(3) Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 5000 PPM
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Nom	DICHLOROMETHANE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH2CL2	84.94		X		TRANSPARENT, VOLATIL	INCOLORE	CHLOROFORMIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
200.0	1.3255		-96.70	39.75		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
556	362.40	2.93	1.2			13.2000	

(22) Stabilité — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A DECOMPOSITION, IL EMET DES VAPEURS TOXIQUES DE CHLORURE D'HYDROGENE, DE PHOSGENE ET DE MONOXYDE DE CARBONE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, ALCALIS FORTS. NON-STABILISE IL CORRODE CERTAINS CONTENANTS METALLIQUES (EX. ALUMINIUM, FER).IL PEUT CAUSER UN FEU OU UNE EXPLOSION AVEC LES METAUX ACTIFS.

(24) Polymérisation — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU (ERYTHEME,PARESTHESIE,POSSIBILITE DE BRULURES), YEUX (CONJONCTIVITE), VOIES RESPIRATOIRES,VOIE DIGESTIVE: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: NAUSEES,VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE,FAIBLESSE,ENGOURDISSEMENTS DE MEMBRES,VERTIGES,STUPEUR,EVANOUISSEMENT, NARCOSE,ANESTHESIE (INTOXICATION GRAVE): POSSIBILITE DE PNEUMONITE CHIMIQUE ET D'OEDEME PULMONAIRE; FORMATION DE CARBOXYHEMOGLOBINE.

(3) Chroniques: DERMITE DE CONTACT, DESQUAMATION DE LA PEAU: TOUX, IRRITATION PULMONAIRE: FORMATION DE CARBOXYHEMOGLOBINE: MAUX DE TETE, PERTE D'APPETIT, NAUSEES, PERTE D'EQUILIBRE, TROUBLES VISUELS, PERTE DE MEMOIRE, CONFUSION MENTALE, HALLUCINATIONS, MALADIES CARDIOVASCULAIRES POSSIBLES. ANIMAL: ATTEINTES HEPATIQUES.
NOTE: COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.078

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes	MUTAGENE SUSPECTE	(6) Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE

(7) Autres: HUMAIN: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

(8) Interactions: SYNERGIE: MONOXYDE DE CARBONE: ANTAGONISME: ALCOOLS, TOLUENE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
200.00000	700.00000	250.00000	870.00000

1001 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	289
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORURE D'ETAIN
② Autre nom	ETAIN, DICHLORURE D'
③ Utilisation	AGENT REDUCTEUR, AGENT DE PLACAGE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres LUNETTE, GANTS CAOUTCHOUC
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ABRI DES BASES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DICHLORURE D'ETAIN

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL2SN	189.61			X	POUDRE OU FLOCONS	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	3.9500		246.00	652.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION COMPLETE, IL PEUT EMETTRE DES VAPEURS TOXIQUES

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
L'EAU, LES BASES, LES AGENTS OXYDANTS, TRIFLUORURE DE BROME, CARBURE DE CALCIUM, OXYDE D'ETHYLENE, HYDRATE D'HYDRAZINE, NITRATES, POTASSIUM, SODIUM.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; SI INGERE: SENSATION DE BRULURE DANS LA BOUCHE ET LA GORGE, VOMISSEMENTS, DIARRHEE SANGUINOLENTE, NAUSEES, HEMOLYSE, HEMATURIE, ANURIE, DOMMAGES HEPATIQUES AVEC JAUNISSE, HYPOTENSION, COLLAPSUS CARDIO-VASCULAIRE, CONVULSIONS

(3) Chroniques: CONTACT PROLONGE AVEC LA PEAU: ERYTHEME, REACTION GRANULOMATEUSE CHEZ LES INDIVIDUS SENSIBLES
ANIMAL: SI INGERE: DIMINUTION DE L'ABSORPTION DU FER, DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		4.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	290
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORURE D'INDIUM
② Autre nom	INDIUM, DICHLORURE D'
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DICHLORURE D'INDIUM

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. LORSQU'INGERE, FAIRE VOMIR SI CONSCIENT.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CL2IN	185.73			X	DELIQUESCENT	BLANC	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	3.6550		235.00	560.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION SEVERE: YEUX, PEAU, NEZ, GORGE: ANIMAL: INTOXICATION SEVERE: DOMMAGES HEPATIQUES, RENAUX, CARDIAQUES ET HEMATOLOGIQUES
Effets ③ Chroniques	DOMMAGES PULMONAIRES POSSIBLES
④ Tératogènes	
⑤ Mutagènes	
⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	291
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORURE DE BARYUM
② Autre nom	CHLORURE DE BARYUM
③ Utilisation	MORDANT A TEINTURE, PIGMENT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures COUVRIR DE BISULFATE DE SODIUM. MELANGER. METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

Nom	DICHLORURE DE BARYUM

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
BACL2	208.24			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		3.8560	962.00	1560.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						375.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
TRIFLUORURE DE BROME, ACIDE FURANNEPEROXYCARBOXYLIQUE-2

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES ET DIGESTIVES; SALIVATION, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, SANG DANS LES SELLES; POULS IRREGULIER, HYPERTENSION, ANOMALIE DU RYTHME CARDIAQUE; VERTIGES, EUPHORIE, CONFUSION; TROUBLE DE L'ACCOMODATION VISUELLE; SPASMES MUSCULAIRES, CONVULSIONS, PARALYSIE POSSIBLE, COLLAPSUS RESPIRATOIRE, MORT (INTOXICATION GRAVE)

③ Chroniques: IRRITATION DES YEUX; DERMATOSE

④ Tératogènes:

⑤ Mutagènes:

⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ à 25° C	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ à 25° C
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	292
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORURE DE NICKEL
② Autre nom	NICKEL(II) CHLORIDE
③ Utilisation	FABRICATION D'ENCRES, CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DICHLORURE DE NICKEL

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DU LAIT, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CL2NI	129.61			X	DELIQUESCENT	JAUNE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		3.5500	1001.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						642.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE SUBLIME LORSQUE SOUS VIDE A 973 DEGRES C; ABSORBE L'AMMONIAC.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
POTASSIUM, SOUFRE

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigue: IRRITATION POSSIBLE DES YEUX

③ Chroniques: ANIMAL : INHALATION : ATTEINTE PULMONAIRE
ON SE REFERE A LA TOXICITE DU NICKEL ET DE SES COMPOSES : DERMATOSE (NICKEL ITCH); SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT); INHALATION DES POUSSIERES OU DES FUMEES: SENSIBILISATION PULMONAIRE POSSIBLE (ASTHME)
AUTRE EFFET: TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'ANIMAL.

④ Tératogènes	⑤ Mutagènes	⑥ Cancérogènes
TERATOGENE SUSPECTE		

⑦ Autres: IDENTIFICATION D'UN EFFET MUTAGENE LORS D'ETUDES IN VITRO.

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H38 3J1

Code de référence du demandeur	293
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORURE DE PARAQUAT
② Autre nom	CHLORURE DE PARAQUAT
③ Utilisation	HERBICIDE, PESTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 1.5 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DICHLORURE DE PARAQUAT

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C12H14CL2N2	257.18			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.2400	177.50			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						700.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE: SI EXPOSE AUX RAYONS UV OU CHAUFFE A PLUS DE 300 DEGRES C, IL EMET DES GAZ TOXIQUES.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS. LES ALCALIS HYDROLYSENT CE PRO-DUIT.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② **Aigus**: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, MUQUEUSES, VOIES DIGESTIVES: APRES ABSORPTION: CE PRODUIT S'ACCUMULE AU NIVEAU DES POUMONS: CONGESTION OEDEME ET HEMORRAGIE PULMONAIRES, DYSPNEE, FIBROSE ALVEO-LAIRE IRREVERSIBLE, MORT PAR INSUFFISANCE RESPIRATOIRE: DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX: SI INGERE: DIARRHEE, HEMOPTYSIE, OLIGURIE, ALBUMINURIE, INSUFFISANCE SURRENALIENNE, MORT POSSIBLE

③ **Chroniques**: DOULEURS ABDOMINALES, VOMISSEMENTS:
ANIMAL: LESIONS PULMONAIRES INFLAMMATOIRES

④ **Tératogènes**:
⑤ **Mutagènes**:
⑥ **Cancérogènes**:

⑦ **Autres**: ANOMALIES SPERMATIQUES CHEZ L'ANIMAL.

⑧ **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	294
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORURE DE SELENIUM
② Autre nom	SELENIUM DICHLORIDE
③ Utilisation	VULCANISATION DU CAOUTCHOUC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Nom	DICHLORURE DE SELENIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CL2SE2	228.83		X			BRUN-ROUX	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	2.7700		-85.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EMET DES FUMEES TOXIQUES LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION (130 DEGRES C.)

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES, OXYDANTS FORTS; SE DECOMPOSE DANS L'EAU.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
Effets ③ Chroniques	ODEUR D'AIL DE L'HALEINE, GOUT METALLIQUE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, ERUPTIONS CUTANEES POSSIBLES
④ Tératogènes	
⑤ Mutagènes	
⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	TRAVERSE LE PLACENTA (ANIMAL),EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL (HUMAIN)
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	295
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 11 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHLORVOS
② Autre nom	PHOSPHORIC ACID, 2,2-DICHLOROETHENYL DIMETHYL ESTER
③ Utilisation	INSECTICIDE, AGENT FUMIGANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 200 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	DICHLORVOS

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C4H7CL2O4P	220.93		X			AMBRE	AROMATIQUE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
	1.4150					

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						10.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A SA DECOMPOSITION IL EMET DES FUMEES TOXIQUES: CHLORURE D'HYDROGENE, ACIDE PHOSPHORIQUE, MONOXYDE DE CARBONE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	VISION BROUILLEE, MYOSIS, CEPHALEE, VERTIGES, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE, NAUSEE, VOMISSEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, FASCICULATION, SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE, TRANSPIRATION, SALIVATION, LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE, CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE, CONVUSLIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR REVERSIBLE DES CHOLINESTERASES)
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
0.10000	1.00000	0.30000	3.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	296
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 08 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICHROMATE DE SODIUM DIHYDRATE
② Autre nom	SODIUM DICHROMATE DIHYDRATE
③ Utilisation	AGENT OXYDANT, AGENT ANTI-CORROSIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU. ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES ET DES ACIDES. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DICHROMATE DE SODIUM DIHYDRATE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
H4CR2NA2O9	298.00			X		ORANGE	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		2.3480				

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						731.8000	

22 Stabilité — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DESHYDRATE A 100 DEGRES CELSIUS. SE DECOMPOSE A 400 DEGRES CELSIUS EN EMETTANT DES FUMEES D'OXYDES DE CHROME.

23 Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, COMPOSES COMBUSTIBLES: PEUT S'ENFLAMMER; CYANURE DE MERCURE; HYDROXYDE DE CALCIUM; ACIDES FORTS; CARBURES, HYDRAZINE, ANILINE, HYDROXYLAMINE: VIOLENTE REACTION

24 Polymérisation — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

2 Aigus: IRRITATION GRAVE ET CORROSION: PEAU, YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SI INHALE: OEDEME ET CONGESTION PULMONAIRE, ULCERATION DE LA CLOISON NASALE; SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES GRAVES, GASTRO-ENTERITE VIOLENTE, ULCERATION GASTROINTESTINALE, COLLAPSUS VASCULAIRE PERIPHERIQUE, CRAMPES MUSCULAIRES, NEPHRITE TOXIQUE

3 Chroniques: PEAU: ULCERATION, DERMITE ECZEMATEUSE, SENSIBILISATION; VOIES RESPIRATOIRES: ATROPHIE DE LA MUQUEUSE NASALE, ULCERATION PUIS PERFORATION, LARYNGITE, PHARYNGITE, BRONCHITE ASTHMATIFORME; VOIES DIGESTIVES: GASTRITES, ULCERES DE L'ESTOMAC; HEPATITE AVEC JAUNISSE; NEPHROTOXICITE

4 Tératogènes:

5 Mutagènes:

6 Cancérogènes:

7 Autres:

8 Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	297
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICROTOPHOS
② Autre nom	PHOSPHATE DE O,O-DIMETHYLE ET D'O-(N,N-DIMETHYLCARBAMOYL-1 PROPENYL-2)
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT DE VERRE OU DE POLYETHYLENE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DICROTOPHOS

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C8H16NO5P	237.21		X			BRUN	ESTER

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.2160					

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE, D'AZOTE ET DE PHOSPHORE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? NOTE: CE PRODUIT PEUT CORRODER LE FER ET LE LAITON.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	VISION BROUILLEE,MYOSIS,CEPHALEE,VERTIGES,TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENTS,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE,ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS,COMA,ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C
	0.25000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	298
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 03 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICYCLOPENTADIENE
② Autre nom	BICYCLOPENTADIENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PEINTURE, FABRICATION D'INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE **NOTE: LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION ET PRODUIRE UN RETOUR DE FLAMMES.
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. LES CONTENANTS PEUVENT EXPLOSER LORSQU'IMPLIQUES DANS UN FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANT: CAOUTCHOUC, NEOPRENE
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DICYCLOPENTADIENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C10H12	132.21			X	CRISTALLIN	INCOLORE	DE CAMPHRE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	0.9790		33.60		26.67	32.20

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
		4.55				INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 170 DEGRES CELSIUS EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE).

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS, BASES FORTES.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② **Aigus**: IRRITATION: YEUX, PEAU, MEMBRANES MUQUEUSES, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES;

③ **Chroniques**: DOMMAGE AU FOIE, AUX REINS ET AUX POUMONS.
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.0057 PPM

④ **Tératogènes**:

⑤ **Mutagènes**:

⑥ **Cancérogènes**:

⑦ **Autres**:

⑧ **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25°C)
5.00000	30.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	299
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	DICYCLOPENTADIENYLE DE FER
② Autre nom	DICYCLOPENTADIENYL IRON
③ Utilisation	ADDITIF A ESSENCE, CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivan'

Nom	DICYCLOPENTADIENYLE DE FER

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C10H10FE	186.03			X	CRISTALLIN	ORANGE	CAMPHRE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			174.00	249.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LE PRODUIT EST CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION IL EMET DES FUMEES TOXIQUES.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS, PERCHLORATE D'AMMONIUM (VIOLENTE REACTION)

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	ANIMAL: SI INGERE EN GRANDE QUANTITE: HEMOSIDEROSE (ACCUMULATION ANORMALE DE FER): DOMMAGES HEPATIQUES
Effets ③ Chroniques	
④ Tératogènes	
⑤ Mutagènes	
⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	300
Date de publication	88 04 30
Date de dernière mise à jour	88 04 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIELDRINE
② Autre nom	DIELDRIN
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL OU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 450 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIELORINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H8CL6O	380.93			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.7500		176.10			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		1.32				0.0001	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION, IL EMET DES VAPEURS TOXIQUES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS, PHENOLS, METAUX ACTIFS: SODIUM, POTASSIUM, ZINC, MAGNESIUM, ETC.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, TRANSPIRATION, FIEVRE, COMA: CONVULSIONS ANIMAL: DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX
	(3) Chroniques	AUTRES EFFETS: EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL: IDENTIFICATION D'UN EFFET MUTAGENE LORS D'ETUDES IN VITRO
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	(6) CANCEROGENE SUSPECTE
	(7) Autres	HUMAIN: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.25000 à 25° C		0.75000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	301
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIETHYLAMINE
② Autre nom	ETHANAMINE, N-ETHYL-
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE CAOUTCHOUC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, EAU.
**NOTE: LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION ET PROVOQUER UN RETOUR DE FLAMMES.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU AVEC DE L'EAU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2000 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivante

Nom	DIETHYLAMINE

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H11N	73.14		X			INCOLORE	AMMONIACALE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.7090	0.7070	-50.00	56.30	-17.80	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
312	195.00	2.50	1.8			MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES
TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE ET D'OXYDES D'AZOTE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, ACIDES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION ET CORROSION DE LA PEAU ET DES YEUX; EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION DES YEUX (LARMOIEMENTS POSSIBLES) ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, TOUX, DOULEURS THORACIQUES, OEDEME PULMONAIRE POSSIBLE; SI INGERE: IRRITATION ET CORROSION POSSIBLES DES VOIES DIGESTIVES

(3) Chroniques:
POSSIBILITE DE DERMITE ALLERGIQUE AU CONTACT REPETE AVEC LA PEAU;
ANIMAL : DOMMAGES PULMONAIRES, CARDIAQUES, HEPATIQUES ET RENAUX POSSIBLES
**NOTE : LA LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE EST DE 0.02 PPM

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
25.00000	75.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	302
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIETHYLAMINOETHANOL
② Autre nom	N,N-DIETHYLETHANOLAMINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT DISPERSANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: INCENDIE MINEUR: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE, MOUSSE INCENDIE MAJEUR: EAU PULVERISEE, MOUSSE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: COUVRIR DE BICARBONATE DE SODIUM. MELANGER PUIS DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets: ENFOUIR OU INCINERER LES DECHETS. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 500 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIETHYLAMINOETHANOL

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H15NO	117.19		X		HYGROSCOPIQUE	INCOLORE	AMMONIACAL

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	0.8851			163.00	48.90	54.40

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
320	1.40	4.03	6.7			MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES D'AZOTE, OXYDES DE CARBONE).
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, OXYDANTS FORTS, ISOCYANATES, CHLORURES D'ACIDES, CUIVRE ET SES ALLIAGES, FER GALVANISE AVEC DU ZINC.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION ET CORROSION: PEAU (ROUGEURS, ENFLURE, BRULURES AU CONTACT PROLONGE), YEUX (DOMMAGES POSSIBLES), VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES: SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, NAUSEES, VOMISSEMENTS: SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES
	③ Chroniques	POSSIBILITE DE SENSIBILISATION DE LA PEAU NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.0112 PPM
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
10.00000	50.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	303
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIETHYLENE TRIAMINE
② Autre nom	DIETHYLENETRIAMINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE. *NOTE: L'UTILISATION DE JETS D'EAU OU DE MOUSSE PEUT PROVOQUER LA FORMATION D'ECUME.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Suite à la page suivante

Nom	DIETHYLENE TRIAMINE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C4H13N3	103.17		X		VISQUEUX	JAUNE	AMMONIACAL

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	0.9590		-39.00	207.10	98.90	101.70

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
399	0.22	3.56	4.4			MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION (PLUS DE 350 DEGRES C), IL EMET DE L'AMMONIAC, DES OXYDES D'AZOTE ET DE CARBONE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS: PEUT CORRODER CERTAINS METAUX COMME LE CUIVRE ET SES ALLIAGES.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION ET BRULURES DE LA PEAU ET DES YEUX AU CONTACT DU PRODUIT: EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, NAUSEES, VOMISSEMENTS: SI INGERE: BRULURES POSSIBLES DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES
	③ Chroniques	SENSIBILISATION DE LA PEAU (ERUPTIONS CUTANEES) ET DES POUMONS
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
1.00000	4.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	304
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIFLUORURE D'AMMONIUM
② Autre nom	AMMONIUM BIFLUORIDE
③ Utilisation	AGENT POLISSANT, FABRICATION D'ALLIAGES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction *NOTE: PRODUITS DE DECOMPOSITION: ACIDE FLUORHYDRIQUE, OXYDES D'AZOTE, AMMONIAC.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS FERMES.
③ Fuites ou accidents	Mesures NEUTRALISER AVEC L'AMMONIAQUE 6M. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.

Nom	DIFLUORURE D'AMMONIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H5F2N	57.05			X	CRISTAUX	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.5000	125.60	239.50		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						MISCIBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EN PRESENCE D'AIR HUMIDE IL SE TRANSFORME EN ACIDE FLUORHYDRIQUE, UN PRODUIT TRES CORROSIF

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
BASES ORGANIQUES, SOLUTIONS ALCALINES. L'EAU LE TRANSFORME EN SOLUTION D'ACIDE FLUORHYDRIQUE CORROSIVE LAQUELLE REAGIT FACILEMENT POUR FOURNIR DE L'HYDROGENE TRES EXPLOSIBLE.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION ET CORROSION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; SI INGERE: NAUSEES, SALIVATION, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE HEMORRAGIQUE, FAIBLESSE MUSCULAIRE, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS, COLLAPSUS VASCULAIRE, NEPHRITE; INTOXICATION SEVERE: AUGMENTATION DE LA FREQUENCE RESPIRATOIRE SUIVIE D'UNE DEPRESSION DES CENTRES RESPIRATOIRES, MORT POSSIBLE PAR ARRET RESPIRATOIRE

③ Chroniques: FLUOROSE: FRAGILITE DES OS, RIGIDITE DES JOINTURES, DECALCIFICATION DES OS, CALCIFICATION DES LIGAMENTS

④ Tératogènes:

⑤ Mutagènes:

⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ à 25° C	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ à 25° C
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	305
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIFLUORURE D'ARGENT
② Autre nom	FLUORURE D'ARGENT(II)
③ Utilisation	AGENT FLUORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET SOMBRE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIFLUORURE D'ARGENT

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AGF2	145.87			X		BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		4.7000	690.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SENSIBLE A LA LUMIERE. SE TRANSFORME EN UNE MASSE CIREUSE NOIRE LORSQU'EXPOSE A L'AIR HUMIDE. SE DECOMPOSE A 700C.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU (REACTION VIOLENTE), AGENTS REDUCTEURS, ACIDES, IODURES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ARGENT INORGANIQUES: IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, MEMBRANES MUQUEUSES
	(3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ARGENT INORGANIQUES: ARGYRIE POSSIBLE
	(4) Tératogènes; (5) Mutagènes; (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	306
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIFLUORURE DE BARYUM
② Autre nom	BARIUM FLUORIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUE OU DE VERRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIFLUORURE DE BARYUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BAF2	175.34			X	CRISTAUX	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		4.8300	1353.00	2260.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						1.6070	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AU CONTACT D'ACIDES OU DE FUMEES ACIDES, IL Y A FORMATION D'ACIDE FLUORHYDRIQUE (CORROSIF ET POUVANT DETRUIRE LE VERRE).
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, VOIES DIGESTIVES
	(3) Chroniques	PAR ANALOGIE AVEC LES FLUORURES: FLUOROSE POSSIBLE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes — (6) Cancérogènes —
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	307
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIFLUORURE DE COBALT
② Autre nom	FLUORURE DE COBALT(II)
③ Utilisation	CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIFLUORURE DE COBALT

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE DU LAIT. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
COF2	96.93			X	CRISTAUX OU POUDRE	ROSE-ROUGE	

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		4.4600	1200.00	1400.00		

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						15.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? HYGROSCOPIQUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES: LE PRODUIT SE DECOMPOSE AU CONTACT D'EAU CHAUDE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION POSSIBLE: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES ON SE REFERE A LA TOXICITE DES FLUORURES: SI INGERE: NAUSEES, SALIVATION, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE, FIABLESSE MUSCULAIRE, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS, COLLAPSUS VASCULAIRE. EFFETS CHRONIQUES: ON SE REFERE LA TOXICITE DES COMPOSES DE COBALT: POSSIBILITE DE SENSIBILISATION DE LA PEAU (URTICAIRE AVEC
	③ Chroniques	PAPULES ERYTHEMATEUSES), DES POUMONS (ASTHME: DYSPNEE, OPPRESSION A LA POITRINE, TOUX QUI DISPARAISSENT AVEC LE RETRAIT DE L'EXPOSITION), DE SENSIBILISATION COUPLEE AVEC LE NICKEL ET LE CHROME, DE POLYGLOBULIE, DE CARDIOPATHIE ET D'ALTERATION DE LA FONCTION THYROIDIENNE; ANIMAL: DOMMAGES AU PANCREAS; ON SE REFERE A LA TOXICITE DES FLUORURES: FLUOROSE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	2.50000 à 25° C		à 25°C

1091 (80-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	308
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIFLUORURE DE NICKEL
② Autre nom	NICKELOUS FLUORIDE
③ Utilisation	CATALYSEUR, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIFLUORURE DE NICKEL

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DU LAIT, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
F2NI	96.69			X	CRISTALLIN	JAUNE PALE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		4.7200	1100.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						40.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT DANS UNE ATMOSPHERE HUMIDE, IL SE CONVERTIT LENTEMENT EN OXYDE DE NICKEL.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: PAR ANALOGIE AUX SELS SOLUBLES DE NICKEL: SI INGERE: IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, ETOURDISSEMENTS, DIARRHEE, VOMISSEMENTS: ANIMAL (INHALATION): INFLAMMATION DES VOIES RESPIRATOIRES

③ Chroniques: PAR ANALOGIE AUX SELS SOLUBLES DE NICKEL: SENSIBILISATION DE LA PEAU

④ Tératogènes:
⑤ Mutagènes:
⑥ Cancérogènes:
⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	309
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIFLUORURE DE PLOMB
② Autre nom	LEAD(II) FLUORIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUE OU VERRE, CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Nom: DIFLUORURE DE PLOMB

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F2PB	245.21			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		8.2400	855.00	1290.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.6400	

(22) **Stabilité**: [X] Oui [ ] Non — Si non, dans quelles conditions?

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
PEUT REAGIR VIOLEMMENT EN PRESENCE DE FLUOR OU DE CARBURE DE CALCIUM; ACIDES FORTS

(24) **Polymérisation**: [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE DES YEUX; SI INGERE: POSSIBILITE D'IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, DOULEURS, CRAMPES DANS LES JAMBES, FAIBLESSE MUSCULAIRE, PARESTHESIE, COMA, MORT

(3) Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: FAIBLESSE, PERTE DE POIDS, LASSITUDE, INSOMNIE; TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX (CONSTIPATION, ANOREXIE, MALAISES ABDOMINAUX, COLIQUES); POLYNEUROPATHIE: FAIBLESSE DES MUSCLES DES POIGNETS; BLEUISSEMENT DES GENCIVES, NEPHROPATHIE, INFLAMMATIONS ARTICULAIRES, ANEMIE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.15000		0.45000

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	310
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIFLUORURE DE POTASSIUM
② Autre nom	POTASSIUM BIFLUORIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS FLUORES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: COUVRIR DE BICARBONATE DE SOUDE OU DE POUDRE DE SOUDE. MELANGER PUIS DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets: POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	DIFLUORURE DE POTASSIUM

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DU LAIT, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HF2K	78.10			X	CRISTAUX	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouver[t]
		2.3700	238.70			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulon[métrie] (Mi)
						392.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? BASES ORGANIQUES ET ALCALIS CAUSTIQUES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION SEVERE ET CORROSION: PEAU, YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES DES ORGANES AFFECTES. ON SE REFERE A LA TOXICITE DES FLUORURES: NAUSEES, VOMISSEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES ET DIARRHEE, DYSPNEE, CYANOSE, SALIVATION, FAIBLESSE MUSCULAIRE, COLLAPSUS, PARESIE, INCONSCIENCE, ALBUMINURIE, OLIGURIE, MORT PAR ARRET RESPIRATOIRE (INTOXICATION SEVERE)
Effets (3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES FLUORURES: ANEMIE: PERTE DE POIDS, FAIBLESSE: FLUOROSE: FRAGILITE DES OS, RIGIDITE DES JOINTURES, DECALCIFICATION DES OS: DERMATITE CHRONIQUE
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	2.50000 à 25° C		à

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	311
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIFLUORURE DE SODIUM
② Autre nom	SODIUM BIFLUORIDE
③ Utilisation	AGENT ANTISEPTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 500 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIFLUORURE DE SODIUM

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
HF2NA	62.00			X	POUDRE CRISTALLINE	INCOLORE	

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		2.0800				

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						42.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES (FLUORURE D'HYDROGENE).

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION SEVERE (BRULURE POSSIBLE): YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES (SI INHALE); SALIVATION, NAUSEES, DOULEURS ABDOMINALES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE; DOULEURS MUSCULAIRES, PARESTHESIE, HYPERREFLEXIVITE, CONVULSIONS; ETAT DE CHOC, MORT PAR INSUFFISANCE CARDIAQUE OU PARALYSIE RESPIRATOIRE
Effets ③ Chroniques	ATTEINTE DE L'EMAIL DES DENTS; OSTEOSCLEROSE (DURCISSEMENT EXCESSIF DES OS)
④ Tératogènes	
⑤ Mutagènes	
⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'HUMAIN.
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	312
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIIODURE DE MERCURE
② Autre nom	IODURE MERCURIQUE
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.	

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIIODURE DE MERCURE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE DU LAIT.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
HGI2	454.45			X	POUDRE OU CRISTAUX	ROUGE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		6.3600	259.00	350.00		

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						0.0600	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE, LE PRODUIT PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES DE MERCURE. CHAUFFE A 160 DEGRES C, LE PRODUIT DEVIENT JAUNE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? TRIFLUORURE DE CHLORE, HYDROXYDE D'AMMONIUM
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX (ULCERATION DE LA CORNEE ET DE LA CONJONCTIVE), VOIES RESPIRATOIRES (OPPRESSION A LA POITRINE, TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES); INSUFFISANCE RENALE: OLIGURIE SUIVIE D'ANURIE, MORT POSSIBLE PAR UREMIE; SI INGERE: CORROSION ET NECROSE DES VOIES DIGESTIVES, DOULEURS, VOMISSEMENTS, DIARRHEE SANGUINOLENTE, COLLAPSUS CIRCULATOIRE, MORT POSSIBLE
	③ Chroniques	DERMATITE; ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS DE MERCURE: FAIBLESSE, FATIGUE, ANOREXIE, PERTE DE POIDS; GINGIVITE, STOMATITE; IRRITABILITE, INSOMNIE, PERTE DE MEMOIRE, HYPEREXCITABILITE OU DEPRESSION, TIMIDITE EXCESSIVE, ANXIETE; TREMBLEMENTS AUX DOIGTS, PAUPIERES, LEVRES, LANGUE ET CORPS ENTIER; NEPHROTOXICITE; MERCURIALENTIS (COLORATION JAUNE-BRUNATRE DU CRISTALLIN)
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.15000 à 25°C

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	313
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIIODURE DE PLOMB
② Autre nom	LEAD IODIDE
③ Utilisation	COLORANT, FABRICATION D'ENCRES D'IMPRIMERIES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents
Mesures

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIIODURE DE PLOMB

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
I2PB	461.05			X	POUDRE	JAUNE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		6.1600	402.00	954.00		

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						0.6300	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE IL EMET DES FUMEES TOXIQUES. EN PRESENCE DE LUMIERE LE PRODUIT PEUT SE DECOMPOSER.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	
	③ Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: FAIBLESSE, PERTE DE POIDS, LASSITUDE, INSOMNIE; TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX (CONSTIPATION, ANOREXIE, MALAISES ABDOMINAUX, COLIQUES); POLYNEUROPATHIE: FAIBLESSE DES MUSCLES DES POIGNETS; BLEUISSEMENT DES GENCIVES, NEPHROPATHIE, INFLAMMATIONS ARTICULAIRES, ANEMIE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.15000 à 25° C		0.45000 à 25°C

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	314
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIISOBUTYLCETONE
② Autre nom	DIISOBUTYL KETONE
③ Utilisation	SOLVANT DE LAQUES ET DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE, AGENTS CHIMIQUES SECS.
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2000 PPM
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	DIISOBUTYLCETONE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H18O	142.23		X		TRANSPARENT	INCOLORE	MENTHE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.1	0.8060		-46.40	168.10	49.00	60.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
396	1.70	3.93	0.8			0.5000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DU MONOXYDE ET DU DIOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION GRAVE) : MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, INCOORDINATION
Effets (3) Chroniques	IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU ET DES YEUX
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
25.00000	150.00000		

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	315
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIISOCYANATE D'ISOPHORONE
② Autre nom	ISOPHORONE DIISOCYANATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PEINTURES ET DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

Suite à la page suivante

Nom DIISOCYANATE D'ISOPHORONE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C12H18N2O2	222.30		X			INCOLORE	PIQUANTE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.0590	-60.00	310.00	155.00	163.00

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
430		7.67				INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE SI CHAUFFE A PLUS DE 260 DEGRES C EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
EAU, PRODUITS POSSEDANT UN HYDROGENE ACTIF (ALCOOLS, AMINES, AMIDES, UREES)

㉔ **Polymérisation** ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU

Effets

② Aigus: IRRITATION TRES SEVERE: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES: DOMMAGES OCULAIRES PERMANENTS: SI INHALE: TOUX, SECRETIONS ABONDANTES, DOULEURS A LA POITRINE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, OEDEME PULMONAIRE AIGU

③ Chroniques: SENSIBILISATION POSSIBLE: POUMONS (ASTHME), PEAU (DERMATITE)

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.01000	0.09000		

1001 (80-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	316
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIISOCYANATE-2,4 DE TOLUENE
② Autre nom	TOLUENE 2,4-DIISOCYANATE
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
INCENDIE MINEUR: DIOXYDE DE CARBONE, AGENT CHIMIQUE SEC. INCENDIE MAJEUR: MOUSSES, BRUME D'EAU. NOTE: N'UTILISER PAS D'EAU DANS LES ENDROITS CONFINES (PRODUCTION DE DIOXYDE DE CARBONE)

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10 PPM

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
EVITER LE CHOC ET LE FROTTEMENT.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER SOUS ATMOSPHERE INERTE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.

Nom	DIISOCYANATE-2,4 DE TOLUENE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C9H6N2O2	174.15		X			BLANC	PIQUANT

⑦ Limite de détection effective (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
0.4	1.2100	1.2244	20.00	250.00	127.00	135.00

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	0.04	6.00	0.9			INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION IL EMET: OXYDES D'AZOTE, CYANURE D'HYDROGENE ET OXYDES DE CARBONE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, BASES, ACIDES, AMINES, EAU, ALCOOLS, ACIDES CARBOXYLIQUES.

㉔ **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
BASES FORTES,COMPOSES ORGANOMETALLIQUES. CHAUFFE A T>200C.

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION GRAVE: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; SI INHALE: MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, TOUX, DYSPNEE, DOULEUR A LA POITRINE; INTOXICATION GRAVE: TOUX GRAVE, BRONCHOSPASMES, OEDEME PULMONAIRE, PNEUMONITE CHIMIQUE; SI INGERE: IRRITATION GRAVE ET CORROSION POSSIBLE DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEUR ABDOMINALE, DIARRHEE

③ Chroniques: DERMATOSE; BRONCHITE, DIMINUTION DE LA FONCTION PULMONAIRE; SENSIBILISATION: POUMONS (ASTHME, PNEUMONIE), PEAU; POSSIBILITE DE SENSIBILISATION CROISEE AVEC LES ISOCYANATES

④ Tératogènes:
⑤ Mutagènes:
⑥ Cancérogènes:
⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.02000	0.14000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	317
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 03 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIISOCYANATE-4,4 DE DIPHENYLMETHANE
② Autre nom	DIISOCYANATE-4,4' DE DIPHENYLMETHANE
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. CEUX-CI PEUVENT SE ROMPRE DURANT UN INCENDIE. Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: CYANURE D'HYDROGENE, ACETONE, ACETALDEHYDE, TOLUENE, BENZENE, OXYDES D'AZOTE, OXYDES DE CARBONE
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets AJOUTER DES PETITES QUANTITES DE METHANOL ET AGITER. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. ENTREPOSER DANS DES RECIPIENTS D'ACIER INOXYDABLE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DIISOCYANATE-4,4 DE DIPHENYLMETHANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C15H10N2O2	250.25			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		1.2700	37.20	172.00	196.00	202.22

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
240			2.0			0.2000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE, SE DIMERISE OU SE TRIMERISE; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ALCALIS, AMINES, ACIDES, ALCOOLS; AU CONTACT D'EAU OU D'HUMIDITE, IL Y A EMISSION DE DIOXYDE DE CARBONE.

㉔ **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
AVEC PRODUITS POSSEDANT HYDROGENE ACTIF DANS CONTENANT FERME

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION DES YEUX (DOMMAGES POSSIBLES); IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU; SI INHALE: APRES DELAI: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, FRISSONS, FIEVRE, TOUX, MAUX DE TETE, DOULEURS MUSCULAIRES, DYSPNEE, SOUFFLE COURT, RESPIRATION BRUYANTE, DOULEURS THORACIQUES; SI INGERE: IRRITATION SEVERE DES VOIES DIGESTIVES

③ Chroniques: ALLERGIE RESPIRATOIRE (REACTION ASTHMATIFORME); SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (DERMATITE); RHINITE, BRONCHITE

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
0.02000	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	318
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIISOCYANATE-4,4' DE DICYCLOHEXYLMETHANE
② Autre nom	DICYCLOHEXYLMETHANE 4,4'-DIISOCYANATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIISOCYANATE-4,4' DE DICYCLOHEXYLMETHANE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C15H22N2O2	262.39			X			

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			65.50			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES D'OXYDES D'AZOTE ET DE CARBONE, DE CYANURE D'HYDROGENE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU, ACIDES, AMINES, ALCALIS, ALCOOLS, AGENTS OXYDANTS.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	IRRITATION DE LA PEAU: DERMATOSE : ERUPTIONS CUTANEES, DOULEURS, OEDEME POSSIBLE: SI INHALE: VERTIGES, MAUX DE TETE, HYPOTENSION, TACHYCARDIE, ATTEINTE PULMONAIRE POSSIBLE
	③ Chroniques	DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT (SENSIBILISATION DE LA PEAU CONSECUTIVE A L'INHALATION OU AU CONTACT AVEC LA PEAU)
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
0.01000	0.11000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	319
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIISOPROPYLAMINE
② Autre nom	N-(ISOPROPYL) AMINO-2 PROPANE
③ Utilisation	CATALYSEUR A POLYMERISATION, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE D'ALCOOL, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS. NOTE: LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION ET PROVOQUER UN RETOUR DE FLAMMES.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DIISOPROPYLAMINE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H15N	101.19		X		TRANSPARENT	INCOLORE	AMMONIACAL

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
0.1	0.7220	0.7200	-61.00	84.00	-1.10	-1.00

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
316	60.00	3.50	0.8			MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST CHAUFFE JUSQU'A SA COMBUSTION IL EMET DES GAZ TOXIQUES: OXYDES DE CARBONE ET OXYDES D'AZOTE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LES ACIDES FORTS, LES ANHYDRIDES, LES CHLORURES D'ACIDES.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION OU CORROSION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES: MAUX DE TETE, LARMOIEMENTS, TROUBLES VISUELS (VISION VOILEE); SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE, PERTE DE CONSCIENCE, COLLAPSUS; SI INHALE (GRANDE CONCENTRATION): POSSIBILITE D'OEDEME PULMONAIRE.
	③ Chroniques	SENSIBILISATION DE LA PEAU
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
5.00000	20.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	320
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	DILAURATE DE DIBUTYLETAIN
② Autre nom	DIBUTYLTIN LAURATE
③ Utilisation	STABILISATEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, EAU PULVERISEE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS PROTECTEURS
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DILAURATE DE DIBUTYLETAIN

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C32H64O4SN	631.55			X	FONDANT	JAUNE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.0500	22.00	200.00	179.40	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT, IL SE DECOMPOSE EN OXYDES DE CARBONE, COMPOSES ORGANOMETALLIQUES D'ETAIN, ET AUTRES.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION ET BRULURES POSSIBLES DE LA PEAU ET DES YEUX; INHALATION DES VAPEURS DE CE PRODUIT : IRRITATION POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SI INGERE : IRRITATION GRAVE DE LA BOUCHE ET DE LA GORGE
	③ Chroniques	EXPOSITION A DE FORTES CONCENTRATIONS : POSSIBILITE DE DOMMAGES HEPATIQUES, D'ANEMIE ET D'ATTEINTE IMMUNOLOGIQUE
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.20000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	321
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIMETHOXYMETHANE
② Autre nom	METHYLAL
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PARFUM

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, EAU PULVERISEE. *NOTE: LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION ET PROVOQUER UN RETOUR DE FLAMMES. Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10,000 PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION. METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DES ACIDES, MATIERES OXYDANTES ET SOURCES D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIMETHOXYMETHANE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C3H8O2	76.09		X		VOLATIL	INCOLORE	CHLOROFORMIQUE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
	0.8593	0.8600	-105.00	44.00		-18.00

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
237	330.00	2.63	1.6	1.0		330.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS, ACIDES INORGANIQUES
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION GRAVE) : SOMNOLENCE, VERTIGES, DEMARCHE TITUBANTE, INCOORDINATION, EUPHORIE
Effets ③ Chroniques	DERMATOSE (ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU)
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1000.00000	3310.00000	1250.00000	3875.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	322
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIMETHYL-1,1 HYDRAZINE
② Autre nom	UNSYMMETRICAL DIMETHYLHYDRAZINE
③ Utilisation	ADDITIF A ESSENCE, DEVELOPPEUR EN PHOTOGRAPHIE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE. NOTE: LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION ET PROVOQUER UN RETOUR DE FLAMMES. Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION OU MILIEU. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 50 PPM
⑤ Manipulation	MANIPULER SOUS ATMOSPHERE SECHE ET INERTE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Suite à la page suivant

Nom	DIMETHYL-1,1 HYDRAZINE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C2H8N2	60.10		X		FUMANT,HYGROSCOPIQUE	INCOLORE	AMMONIACAL

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
4.9	0.7820		-57.20	63.33	1.10	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
248	103.00	1.94	2.0			MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? REAGIT AVEC L'AIR. SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES D'AZOTE ET DES OXYDES DE CARBONE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS, LES HALOGENES, LE MERCURE METALLIQUE, L'ACIDE NITRIQUE FUMANT, LE PEROXYDE D'HYDROGENE, LES OXYDES D'AZOTE, LE CUIVRE ET SES ALLIAGES, LE FER ET SES SELS.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	BRULURE ET/OU IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES MEMBRANES MUQUEUSES: EXPOSITION AUX VAPEURS: SENSATION D'ETOUFFEMENT, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CONJONCTIVITE, EFFETS SUR LE SYSTEME NERVEUX CENTRAL, CONVULSIONS: DOMMAGES HEPATIQUES, RENAUX ET SANGUINS POSSIBLES.
Effets ③ Chroniques	
④ Tératogènes	
⑤ Mutagènes	
⑥ Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C
0.50000	1.00000	1.00000	2.00000

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	323
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIMETHYLACETAMIDE
② Autre nom	N,N-DIMETHYLACETAMIDE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE.**NOTE: LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION ET PRODUIRE UN RETOUR DE FLAMMES. Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 400 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIMETHYLACETAMIDE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C4H9NO	87.12		X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	AMMONIACAL

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
46.8	0.9366		-20.00	163.50	66.00	70.00

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
400	1.50	3.01	1.7	2.1		MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES D'OXYDES DE CARBONE ET D'AZOTE, DE DIMETHYLAMINE ET D'AMMONIAC.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, COMPOSES HALOGENES EN PRESENCE DE FER, COMPOSES HALOGENES. NOTE: CE PRODUIT ATTAQUE LES PLASTIQUES ET LE CAOUTCHOUC.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	ANIMAL: IRRITATION: PEAU, YEUX (DOMMAGES CORNEENS REVERSIBLES)
Effets	③ Chroniques	HEPATOTOXICITE (JAUNISSE, HEPATOMEGALIE); SI INGERE: DEPRESSION, LETHARGIE, CONFUSION, HALLUCINATIONS
Effets	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
Effets	⑦ Autres	EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
10.00000	35.00000	15.00000	50.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	324
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 02 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIMETHYLAMINE
② Autre nom	DIMETHYLAMINE (LIQUEFIED GAS UNDER PRESSURE)
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS DE TANNAGE, AGENT DE FLOTTAISON

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE. FERMER LA VALVE DE LA BONBONNE. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES. ILS PEUVENT SE RUPTURER LORS D'UN INCENDIE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
LE PRODUIT PEUT FORMER DES MELANGES EXPLOSIFS AVEC L'AIR.

③ Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2000 PPM

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DIMETHYLAMINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C2H7N	45.08	X				INCOLORE	POISSON

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
0.5			-92.20	6.90	-17.80	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
400	1292.00	1.55	2.8				

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES OXYDES D'AZOTE ET DES OXYDES DE CARBONE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS, AGENTS OXYDANTS FORTS: ALUMINIUM, MAGNESIUM, CUIVRE, ETAIN, ZINC, MERCURE ET LEURS ALLIAGES.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

② Aigus: IRRITATION GRAVE OU BRULURES DE LA PEAU, DES YEUX ET DES MUQUEUSES: TOUX, SOUFFLE COURT, OEDEME PULMONAIRE: BRULURES POSSIBLES AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE

③ Chroniques: DERMATOSE ET CONJONCTIVITE POSSIBLES
ANIMAL: DOMMAGES A LA CORNEE, DOMMAGES HEPATIQUES

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres: ATTEINTE TESTICULAIRE CHEZ L'ANIMAL.

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25°C)
10.00000	18.00000		

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	325
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIMETHYLAMINOBENZENE
② Autre nom	2,4-DIMETHYLANILINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Suite à la page suivante

Nom	DIMETHYLAMINOBENZENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H11N	121.18		X		TRANSPARENT	JAUNE BRUN	AMINE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.9700		-14.30	214.00	63.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	1.00	4.20	1.0			16.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE ET D'ANILINE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, HYPOCHLORITES, ACIDES FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	METHEMOGLOBINEMIE: MAUX DE TETE, FAIBLESSE, VERTIGES, CYANOSE (BLEUISSEMENT DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES), DYSPNEE; ANIMAL: DOMMAGES PULMONAIRES, HEPATIQUES ET RENAUX
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
5.00000	25.00000 à 25° C	10.00000	50.00000 à 25°C

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	326
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 02 14

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIMETHYLE MERCURE
② Autre nom	DIMETHYLMERCURY
③ Utilisation	PRODUIT ORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DIMETHYLE MERCURE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H6HG	230.66		X		VOLATIL	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	3.1874			92.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (25° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT EST PHOTOSENSIBLE (RADIATION ULTRAVIOLETTE).
LORSQUE CHAUFFE, EMET DES VAPEURS ET/OU FUMEES TOXIQUES.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: LETHARGIE, EXCITATION, HYPER-REFLEXIE, TREMBLEMENTS; SI INHALE EN GRANDE CONCENTRATION: GOUT METALLIQUE, VERTIGES, MALADRESSE, TROUBLES DE LA PAROLE, DIARRHEE, CONVULSIONS (POSSIBLES)

(3) Chroniques: ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (NEUROLOGIQUE ET PSYCHIATRIQUE): DEPRESSION, IRRITABILITE, ERETHISME, TIMIDITE EXCESSIVE, INSOMNIE, INSTABILITE EMOTIONNELLE, PERTE DE MEMOIRE, CONFUSION, TROUBLES VASOMOTEURS (TRANSPIRATION ABONDANTE, ROUGEURS); TREMBLEMENTS, PARESTHESIE, ATAXIE, REDUCTION DU CHAMP VISUEL, DYSARTHRIE, TROUBLES AUDITIFS (CES CHANGEMENTS SONT IRREVERSIBLES SI INTOXICATION GRAVE)

(4) Tératogènes: TERATOGENE PROUVE | (5) Mutagènes: MUTAGENE SUSPECTE | (6) Cancérogènes:

(7) Autres: HUMAIN: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.00100	0.01000	0.00300	0.03000

1001 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	327
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIMETHYLFORMAMIDE
② Autre nom	N,N-DIMETHYLFORMAMIDE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
EAU PULVERISEE

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: DIMETHYLAMINE, METHYLAMINE, MONOXYDE ET DIOXYDE DE CARBONE, OXYDES D'AZOTE.

③ Fuites ou accidents

Mesures

ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 3500 PPM

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivante

Nom	DIMETHYLFORMAMIDE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C3H7NO	73.09		X		VISQUEUX	INCOLORE	AMINE (FAIBLE)

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
20.0	0.9445		-61.10	153.00	57.80	67.00

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
445	2.70	2.52	2.2	7.4		MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions? IL SE DECOMPOSE A 350 DEGRES C EN EMETTANT DES GAZ ET FUMEES TOXIQUES.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, COMPOSES HALOGENES EN PRESENCE DE FER, NITRATES, CHLOROFORMATES, CHLORURES D'ACIDES: PEUT EXPLOSER AU CONTACT DE TRIETHYL D'ALUMINIUM A TEMPERATURE ELEVEE.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES: MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, COLIQUES: HEPATOTOXICITE: INHIBITION DE L'OXYDATION HEPATIQUE DE L'ETHANOL: INTOLERANCE A L'ETHANOL CONSECUTIVE A UNE EXPOSITION A CE PRODUIT: ROUGEUR DE LA FACE ET DU COU, NAUSEES, VOMISSEMENTS: ANIMAL: DOMMAGES RENAUX
	③ Chroniques	SENSIBILISATION: PEAU, ESTOMAC (GASTRITE AVEC HYPERDYSKINESIE GASTRODUODENALE): IRRITATION DES YEUX ET DE LA GORGE, PERTE D'APPETIT, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, FATIGUE, FAIBLESSE, ENGOURDISSEMENT DES EXTREMITES: SI INHALE: POSSIBILITE D'HEPATOTOXICITE ET DE NEPHROTOXICITE.
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
10.00000	30.00000	20.00000	60.00000

1061 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	328
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 11 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	DINITRATE D'ETHYLENE GLYCOL
② Autre nom	NITROGLYCOL
③ Utilisation	EXPLOSIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CHOC, PAR FRICTION OU SI CHAUFFE MODEREMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 80 PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1001 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DINITRATE D'ETHYLENE GLYCOL

Premiers secours

RINCER LES YEUX. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H4N2O6	152.00		X		HUILEUX	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.4918		-22.80	198.00		215.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	0.05					5.2000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE LE PRODUIT EMET DES VAPEURS TOXIQUES ET/OU PEUT EXPLOSER

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES, ALCALIS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: VASODILATATION: MAUX DE TETE, DIMINUTION DE LA PRESSION SANGUINE, PALPITATIONS, ROUGISSEMENT: FAIBLE FORMATION DE METHEMOGLOBINE: CYANOSE, VERTIGES: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.20000	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	329
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	DINITRATE DE MERCURE
② Autre nom	NITRATE MERCURIQUE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DINITRATE DE MERCURE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET À L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE DU LAIT.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
HGN2O6	324.66			X	POUDRE	JAUNATRE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		4.3000	79.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT, SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES VAPEURS TOXIQUES (OXYDES D'AZOTE, MERCURE). DELIQUESCENT.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ALCOOLS, ACIDE HYPOPHOSPHORIQUE, PHOSPHINE, PRODUITS INSATURES, PRODUITS AROMATIQUES

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX (ULCERATION DE LA CORNEE ET DE LA CONJONCTIVE), VOIES RESPIRATOIRES (OPPRESSION A LA POITRINE, TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES); INSUFFISANCE RENALE: OLIGURIE SUIVIE D'ANURIE, MORT POSSIBLE PAR UREMIE; SI INGERE: CORROSION ET NECROSE DES VOIES DIGESTIVES, DOULEURS, VOMISSEMENTS, DIARRHEE SANGUINOLENTE, COLLAPSUS CIRCULATOIRE, MORT POSSIBLE

③ Chroniques: DERMATITE; FAIBLESSE, FATIGUE, ANOREXIE, PERTE DE POIDS; GINGIVITE, STOMATITE; IRRITABILITE, INSOMNIE, PERTE DE MEMOIRE, HYPEREXCITABILITE OU DEPRESSION, TIMIDITE EXCESSIVE, ANXIETE; TREMBLEMENTS AUX DOIGTS, PAUPIERES, LEVRES, LANGUE ET CORPS ENTIER; NEPHROTOXICITE (PROTEINURIE, HYPOPROTEINEMIE, OEDEME); MERCURIALENTIS (COLORATION JAUNE-BRUNATRE DU CRISTALLIN)

④ Tératogènes: — ⑤ Mutagènes: — ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres: EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'ANIMAL.

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.05000		0.15000

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	330
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 01 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	DINITRO-2,6 TOLUENE
② Autre nom	2,6-DINITROTOLUENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION D'EXPLOSIFS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT. LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
EAU, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivant

Nom	DINITRO-2,6 TOLUENE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INTOXICATION, DONNER DE L'OXYGENE. EVITER LA RESPIRATION BOUCHE-A-BOUCHE. TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C7H6N2O4	182.15			X			

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			66.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE FORTEMENT LE PRODUIT PEUT EXPLOSER

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LES ALCALIS FORTS, LES METAUX REACTIFS: ETAIN, ZINC, ALUMINIUM, MAGNESIUM...

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: FORMATION DE METHEMOGLOBINE: CYANOSE (BLEUISSEMENT DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES), MAUX DE TETE, IRRITABILITE, VERTIGES, FAIBLESSE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, SOUFFLE COURT, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE, MORT POSSIBLE

③ Chroniques:

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions: SYNERGIE: ALCOOL ETHYLIQUE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	1.50000		5.00000

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	331
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 12 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	DINITRO-3,5 TOLUAMIDE (ORTHO-)
② Autre nom	3,5-DINITRO-O-TOLUAMIDE
③ Utilisation	ADDITIF ALIMENTAIRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Nom	DINITRO-3,5 TOLUAMIDE (ORTHO-)

Premiers secours

LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H7N3O5	225.16			X	CRISTALLIN	JAUNE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			177.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité — ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: FORMATION DE METHEMOGLOBINE: MAUX DE TETE, CYANOSE (BLEUISSEMENT) DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES

(3) Chroniques: DOMMAGES HEPATIQUES

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	332
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 06 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	DINITROBENZENE (META-)
② Autre nom	DINITRO-1,3 BENZENE
③ Utilisation	FABRICATION D'EXPLOSIFS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE. FAIRE EVACUER LORS D'UN FEU VIOLENT EN RAISON DES RISQUES D'EXPLOSION.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. DES FUMEES D'OXYDES D'AZOTE ET DE MONOXYDE DE CARBONE PEUVENT ETRE EMISES LORS D'UN INCENDIE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER LE CHOC ET LE FROTTEMENT.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER LES CONTENANTS DANS UN ENDROIT DETACHE SOUS CONTROLE D'INCENDIE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DINITROBENZENE (META-)

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H4N2O4	168.11			X	CRISTALLIN	JAUNE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.5460		89.50	300.50	150.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.0050	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? PEUT EXPLOSER AU CHOC OU A LA CHALEUR DANS UN ESPACE CONFINE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, ALCALIS, METAUX ACTIFS: ETAIN, ZINC, ALUMINIUM, MAGNESIUM, SODIUM, POTASSIUM, ETC.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES; IRRITATION POSSIBLE DES YEUX; METHEMOGLOBINEMIE (BLEUISSEMENT DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES, ATAXIE, DYSPNEE, TACHYCARDIE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, VERTIGES, PERTE DE CONSCIENCE); JAUNISSE HEMOLYTIQUE; IRRITABILITE, VERTIGES, FAIBLESSE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, SOUFFLE COURT, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE, MORT POSSIBLE
Effets (3) Chroniques	COLORATION JAUNE DE LA PEAU ET DES CHEVEUX; ANEMIE; MAUX DE TETE, DOULEURS ET PARESTHESIE DANS LES JAMBES; DOMMAGES HEPATIQUES ET ATTEINTE AUDITIVE POSSIBLES
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	SYNERGIE: ALCOOL ETHYLIQUE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.15000	1.00000	0.50000	3.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	333
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 06 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	DINITROBENZENE (ORTHO-)
② Autre nom	DINITRO-1,2 BENZENE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. DES FUMEES D'OXYDES D'AZOTE ET DE MONOXYDE DE CARBONE PEUVENT SE DEGAGER LORS D'UN INCENDIE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 200 MG/M3

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU: ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE EVITER LE CHOC ET LE FROTTEMENT.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER LES CONTENANTS DANS UN ENDROIT DETACHE SOUS CONTROLE D'INCENDIE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	DINITROBENZENE (ORTHO-)

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H4N2O4	168.11			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.5700		118.00	319.00	150.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		5.79				0.1500	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LE PRODUIT EST PLACE DANS UN ESPACE CONFINE, IL RISQUE D'EXPLOSER AU CHOC OU SI CHAUFFE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, ALCALIS, METAUX ACTIFS: ETAIN, ZINC, ALUMINIUM, MAGNESIUM, POTASSIUM, SODIUM

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; COLORATION JAUNE DES YEUX, DE LA PEAU ET DES CHEVEUX; BRULEMENTS DES VOIES DIGESTIVES SUPERIEURES, SOIF; VISION REDUITE; METHEMOGLOBINEMIE: CYANOSE (BLEUISSEMENT DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES), MAUX DE TETE, IRRITABILITE, VERTIGES, FAIBLESSE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, SOUFFLE COURT, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE, MORT POSSIBLE

(3) Chroniques: ANEMIE; DOMMAGES HEPATIQUES POSSIBLES

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions: SYNERGIE: ALCOOL ETHYLIQUE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
0.15000	1.00000	0.50000	3.00000

1091 (80-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	334
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 06 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	DINITROBENZENE (PARA-)
② Autre nom	DINITRO-1,4 BENZENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. DES FUMEES D'OXYDES D'AZOTE ET DE MONOXYDE DE CARBONE PEUVENT ETRE EMISES LORS D'UN INCENDIE

③ Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL OU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER LE CHOC ET LE FROTTEMENT.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER LES CONTENANTS DANS UN ENDROIT DETACHE SOUS CONTROLE D'INCENDIE.

Suite à la page suivante

Nom	DINITROBENZENE (PARA-)

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H4N2O4	168.11			X	CRISTALLIN	BLANC	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.6250		173.50	299.00	150.00	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						0.0800	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? PEUT EXPLOSER AU CHOC OU SI CHAUFFE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ALCALIS, METAUX TELS QUE: ETAIN, ZINC.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; COLORATION JAUNE DES YEUX, DE LA PEAU ET DES CHEVEUX; BRULEMENTS DES VOIES DIGESTIVES SUPERIEURES, SOIF; VISION REDUITE; METHEMOGLOBINEMIE: CYANOSE (BLEUISSEMENT DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES), MAUX DE TETE, IRRITABILITE, VERTIGES, FAIBLESSE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, SOUFFLE COURT, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE, MORT POSSIBLE
	③ Chroniques	ANEMIE; DOMMAGES HEPATIQUES POSSIBLES
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		SYNERGIE: ALCOOL ETHYLIQUE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.15000	1.00000	0.50000	3.00000

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	335
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 03 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	DINITROCRESOL (ORTHO-)
② Autre nom	HYDROXY-2 METHYL-1 DINITRO-3,5 BENZENE
③ Utilisation	HERBICIDE, INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5 MG/M3
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DINITROCRESOL (ORTHO-)

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H6N2O5	198.13			X	CRISTALLIN	JAUNE	

(7) Limite de détection effective (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			87.50			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		6.82				0.1000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU (NECROSE POSSIBLE); MAUX DE TETE, FIEVRE, HYPERTHERMIE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, DOULEURS ABDOMINALES, LASSITUDE, TRANSPIRATION ABONDANTE, SOIF INTENSE, TOUX, SOUFFLE COURT, RESPIRATION RAPIDE ET SUPERFICIELLE, VASODILATATION PERIPHERIQUE, TACHYCARDIE, TREMBLEMENTS, ICTERE, COLORATION JAUNE DE LA PEAU ET DES CHEVEUX, COLLAPSUS CARDIO-VASCULAIRE, COMA
	(3) Chroniques	FATIGUE, AGITATION, ANXIETE, TRANSPIRATION ABONDANTE, SOIF INTENSE, PERTE DE POIDS, COLORATION JAUNE DE LA CONJONCTIVE, FORMATION DE CATARACTES
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.20000 à 25° C		0.60000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	336
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 01 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	DINITROTOLUENE
② Autre nom	DINITROTOLUOL
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION D'EXPLOSIFS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT. LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU PULVERISEE.
	Techniques spéciales COMBATTRE L'INCENDIE D'UN ENDROIT RESISTANT A L'EXPLOSION
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES. INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Nom	DINITROTOLUENE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INTOXICATION, DONNER DE L'OXYGENE. EVITER LA RESPIRATION BOUCHE-A-BOUCHE. TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H6N2O4	182.14			X	AIGUILLES	JAUNE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.3208	71.00	300.00	206.67	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	1.00					INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE FORTEMENT LE PRODUIT PEUT EXPLOSER, SPECIALEMENT DANS UN ESPACE CLOS
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LES AGENTS REDUCTEURS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	FORMATION DE METHEMOGLOBINE: CYANOSE (BLEUISSEMENT DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES), MAUX DE TETE, IRRITABILITE, VERTIGES, FAIBLESSE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, SOUFFLE COURT, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE, MORT POSSIBLE
Effets (3) Chroniques	
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE
(7) Autres	
(8) Interactions	SYNERGIE: ALCOOL ETHYLIQUE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	1.50000 à 25° C		5.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

☐ Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	337
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 02 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIOXANE
② Autre nom	DIOXANNE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité
[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE, MOUSSE D'ALCOOL OU MOUSSE UNIVERSELLE TEL QUE RECOMMANDE PAR LES MESURES TECHNIQUES DU MANUFACTURIER.

Techniques spéciales
REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE. PRODUITS DE COMBUSTION: OXYDES DE CARBONE.
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:
[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 200 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE, A L'ABRI DES ACIDES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIOXANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H8O2	88.10		X		VOLATIL	INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
24.0	1.0329		11.80	101.10	12.00	18.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
180	29.00	3.03	2.0	2.6		MISCIBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
EXPOSE A L'AIR LORS DE L'ENTREPOSAGE, IL FORME DES PEROXYDES EXPLOSIBLES, SPECIALEMENT SOUS L'INFLUENCE DE LA LUMIERE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
LES OXYDANTS FORTS ET LES ACIDES (FORMATION DE PEROXYDES EXPLOSIFS). NOTE: L'ENTREPOSAGE SOUS ATMOSPHERE D'AZOTE MINIMISE LA FORMATION DE PEROXYDES EXPLOSIFS.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; SI INHALE OU INGERE: MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, VERTIGES, NARCOSE, MORT POSSIBLE (PAR DEFAILLANCE RENALE);

(3) Chroniques: DERMITE DE CONTACT POSSIBLE (CONTACT PROLONGE); DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: PERTE D'APPETIT, NAUSEES, PALPATION ABDOMINALE DOULOUREUSE; HEPATOTOXICITE; NEPHROTOXICITE;

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes: CANCEROGENE SUSPECTE

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
50.00000	180.00000		

1001 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	338
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIOXATHION
② Autre nom	DIOXATHION (DELNAV) (R)
③ Utilisation	PESTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIOXATHION

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H26O6P2S4	456.54		X		VISQUEUX	BRUN	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.2570		-20.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? ETAIN, FER, ALCALINS (HYDROXYDE DE SODIUM, HYDROXYDE DE POTASSIUM...)
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	VISION BROUILLEE, MYOSIS, CEPHALEE, VERTIGES, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, OPPRESSION DE LA POITRINE, TRANSPIRATION, SALIVATION, LARMOIEMENT; OEDEME PULMONAIRE, CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE, CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.20000		

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	339
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIOXYDE D'ETAIN
② Autre nom	TIN DIOXIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PEINTURES, AGENT POLISSANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES. CONSERVER A L'ABRI DES METAUX.

Suite à la page suivante

Nom	DIOXYDE D'ETAIN

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2SN	150.70			X	POUDREUX	BLANC GRIS	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		6.9500	1630.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQU'IL EST CHAUFFE FORTEMENT, LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES ALCALIS, LE TRIFLUORURE DE CHLORE,LE TRISULFURE D'HYDROGENE. DE PLUS, EN PRESENCE DE MAGNESIUM, IL Y A RISQUE D'EXPLOSION.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets:

(2) Aigus: SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE: IRRITATION LEGERE: YEUX, PEAU

(3) Chroniques: SI INHALE: PNEUMOCONIOSE BENIGNE SANS INTERFERENCE AVEC LA FONCTION PULMONAIRE, SYNDROME SIMILAIRE A LA FIEVRE DES FONDEURS

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		20.00000

1001 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	340
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIOXYDE DE MANGANESE
② Autre nom	BIOXYDE DE MANGANESE
③ Utilisation	AGENT OXYDANT, FABRICATION DE CERAMIQUE OU DE VERRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des dechets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DES MATIERES REDUCTRICES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIOXYDE DE MANGANESE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
MNO2	86.93			X	POUDREUX	NOIR	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.0000				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE, LE PRODUIT LIBERE DE L'OXYGENE GAZEUX EN PRODUISANT L'OXYDE MANGANOMANGANIQUE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
TOUTE MATIERE OXYDABLE, PEROXYDE D'HYDROGENE, OXYDE DE SODIUM TRIFLUORURE DE CHLORE, AZOTURE DE POTASSIUM, ACIDE CHLORHYDRIQUE, CARBURE DE RUBIDIUM, SOUFRE, SULFURES, CHLORATES, PHOSPHURES

(24) Polymérisation — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION (LEGERE): YEUX, VOIES RESPIRATOIRES
AUTRES EFFETS CHRONIQUES: INFLAMMATION LEGERE DES VOIES RESPIRATOIRES ET DIMINUTION DE LA DEFENSE PULMONAIRE VIS A VIS CERTAINES INFECTIONS RESPIRATOIRES (PNEUMONIE); PLUS GRANDE FREQUENCE DES AVORTEMENTS SPONTANES ET DE LA MORTINATALITE CHEZ LES FEMMES DES OUVRIERS EXPOSES AU MANGANESE (LA FREQUENCE LIEE AU DEGRE D'EXPOSITION)

(3) Chroniques: MANGANISME: PREMIER STADE: MAUX DE TETE, TROUBLES DU SOMMEIL, FAIBLESSE DANS LES JAMBES, IRRITABILITE, APATHIE, ANOREXIE; DEUXIEME STADE: RIRE INCONTROLABLE, EUPHORIE, ACTES IMPULSIFS, PERTE DE MEMOIRE, CONFUSION MENTALE, AGRESSIVITE, HALLUCINATIONS; TROISIEME STADE: TROUBLES DE LA PAROLE, DE L'ECRITURE ET DE LA DEMARCHE, TREMBLEMENTS, AKINESIE, SYNDROME DE TYPE PARKINSONNIEN (PARKINSON MANGANIQUE)

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres: DIMINUTION DU NOMBRE DE SPERMATOZOIDES CHEZ L'HUMAIN.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	5.00000 à 25° C		à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	341
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIOXYDE DE MOLYBDENE
② Autre nom	MOLYBDENUM DIOXIDE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Nom	DIOXYDE DE MOLYBDENE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
MOO2	127.94			X	CRISTALLIN	NOIR	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		6.4700				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EN PRESENCE D'AIR ET A TEMPERATURE ELEVEE, IL S'OXYDE POUR FORMER LE TRIOXYDE DE MOLYBDENE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
REAGIT A HAUTE TEMPERATURE AVEC LE CHLORE (FORME LE DIOXYDI-CHLORURE DE MOLYBDENE (MOO2CL2)) ET AVEC LES HYDROCARBURES CHLORES (FORME LE TETRACHLORURE DE MOLYBDENE).

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	ANIMAL: SI INHALE: IRRITATION DES MUQUEUSES
Effets	(3) Chroniques	
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	342
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 02 28

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	DIOXYDE DE NICKEL
(2) Autre nom	NICKEL OXIDE (NIO2)
(3) Utilisation	AGENT OXYDANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?	INFORMATION INCONNUE
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	NE PAS UTILISER D'EAU.
(3) Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres	
(5) Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
(6) Entreposage		CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DIOXYDE DE NICKEL

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
NI02	90.70			X			

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT EST TRES INSTABLE, EN PRESENCE D'HUMIDITE IL EST REDUIT EN NI203.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LE PRODUIT REAGIT AVEC L'EAU POUR DEGAGER DE L'OXYGENE. EN MILIEU ACIDE AQUEUX, ON RETROUVERA L'ION NI+2 EN SOLUTION.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) **Aigus**: DERMATITE (NICKEL ITCH): SENSATION DE BRULURE ET DE DEMANGEAISON SUIVIE D'UN ERYTHEME ET D'ERUPTIONS NODULAIRES SUR LES DOIGTS, POIGNETS ET AVANT-BRAS; LES NODULES PEUVENT S'ULCERER; CETTE DERMATITE PEUT ETRE ACCOMPAGNEE DE FIEVRE, DISPARAIT GENERALEMENT AU BOUT D'UNE SEMAINE

(3) **Chroniques**: SENSIBILISATION: DERMATITE ECZEMATEUSE LOCALISEE AU POINT DE CONTACT OU GENERALISEE (NEURODERMATITTE), CETTE DERMATITE ALLERGIQUE DE CONTACT PERSISTE TRES LONGTEMPS APRES LE RETRAIT DE L'EXPOSITION; INFLAMMATION DES VOIES RESPIRATOIRES

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**: CANCEROGENE POSSIBLE

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	343
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 02 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIOXYDE DE PLOMB
② Autre nom	LEAD DIOXIDE
③ Utilisation	AGENT OXYDANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CONTACT DE SUBSTANCES ORGANIQUES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL OU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DES MATIERES REDUCTRICES.

Nom	DIOXYDE DE PLOMB

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2PB	239.21			X	POUDRE CRISTALLINE	BRUNE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		9.3800	290.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT, IL EMET DE L'OXYGENE ET FORME DU TETROXYDE ET DU MONOXYDE DE PLOMB: SE DECOMPOSE A 290 DEGRES C

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, MATIERES OXYDABLES, ACIDES FORTS, BORE, PHOSPHORE, SOUFRE, PHENYL HYDRAZINE, HYDROXYLAMINE, SULFURE D'HYDROGENE, MOLYBDENE, TUNGSTENE, SULFURE DE CALCIUM

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: SI INGERE: SOIF, GOUT METALLIQUE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE OU CONSTIPATION, PARESTHESIE, DOULEURS ET FAIBLESSE MUSCULAIRES, ANEMIE, HEMOGLOBINURIE, DOMMAGES AUX REINS AVEC OLIGURIE

(3) Chroniques: PERTE D'APPETIT, PERTE DE POIDS, MALAISES MUSCULAIRES, MAUX DE TETE, CONSTIPATION, DIARRHEE POSSIBLE, COLIQUES, BLEUISSEMENT DES GENCIVES

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.15000 à 25° C		0.45000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	344
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIOXYDE DE SELENIUM
② Autre nom	SELENIUM DIOXIDE
③ Utilisation	AGENT OXYDANT, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIOXYDE DE SELENIUM

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2SE	110.96			X	CRISTALLIN	BLANC	ACRE

(7) Limite de détection olfactive	(8) Densité	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion	(11) Point d'ébullition	(12) Point d'éclair fermé	(13) Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml		°C	°C	°C	°C

(14) T° Auto-ignition	(15) Tension de vapeur (20°C)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C)	(21) Granulométrie
°C	mm					g/l	Microns

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE SUBLIME A 345 DEGRES C; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES VAPEURS TOXIQUES.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDE NITRIQUE, HYDRAZINE, CHLORHYDRATE D'HYDROXYLAMINE, AMMONIAC, MATIERES ORGANIQUES; EN PRESENCE D'HALOGENURES D'HYDROGENE, IL FORME DES OXYHALOGENURES DE SELENIUM.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU
Effets	(2) Aigus	IRRITATION ET BRULURES AUX YEUX, VISION BROUILLEE; CORROSION DE LA PEAU ET DES MUQUEUSES; SI INHALE: POSSIBILITE DE MAUX DE TETE, VERTIGES, ANOREXIE, BRONCHOSPASMES, DYSPNEE SEVERE, SAIGNEMENTS DE NEZ, BRONCHITE, PNEUMONITE ET OEDEME PULMONAIRE
	(3) Chroniques	DERMATITE, ALLERGIE OCULAIRE, COLORATION ROSEE DES PAUPIERES; ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE SELENIUM: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, ODEUR D'AIL DE L'HALEINE, GOUT METALLIQUE, PALEUR, IRRITABILITE, FATIGUE EXCESSIVE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.20000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	345
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIOXYDE DE TELLURE
② Autre nom	OXYDE DE TELLURE(IV)
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DIOXYDE DE TELLURE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2TE	159.61			X	CRISTALLIN	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		5.6700	733.00	1245.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☐ Non — Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AU CONTACT D'ACIDES, IL FORME DES SELS BASIQUES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ODEUR D'AIL DE L'HALEINE, DE L'URINE ET DE LA SUEUR, GOUT METALLIQUE, ASSECHEMENT DE LA BOUCHE: INHIBITION DE LA TRANSPIRATION, ASSECHEMENT ET DEMANGEAISONS CUTANES, ANOREXIE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DEPRESSION ET SOMNOLENCE POSSIBLES

(3) Chroniques: ANIMAL: INHALATION: SECRETION EXCESSIVE DES MUQUEUSES RESPIRATOIRES, PNEUMONIE, DOMMAGES RENAUX (ALBUMINURIE, HEMATURIE); INGESTION: NEPHROTOXIQUE, DOMMAGES HEPATIQUES

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	346
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIOXYDE DE ZIRCONIUM
② Autre nom	ZIRCONIUM DIOXIDE
③ Utilisation	COLORANT, FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIOXYDE DE ZIRCONIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2ZR	123.22			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		5.8500	2680.00	4300.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, VOIES RESPIRATOIRES
	(3) Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU: DERMATITE, GRANULOME CUTANE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	347
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIPHENYL MERCURE
② Autre nom	DIPHENYLMERCURE
③ Utilisation	PRODUIT ORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIPHENYL MERCURE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H10HG	354.81		X				

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			24.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité: [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE, LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS.

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES DERIVES DU PHENYLMERCURE: IRRITATION: PEAU (LES SYMPTOMES N'APPARAISSENT PAS IMMEDIATEMENT AU CONTACT, SI L'EXPOSITION PERSISTE IL PEUT EN RESULTER DES BRULURES AVEC AMPOULES), YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES

(3) Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES DERIVES DU PHENYLMERCURE: DERMATITE, SENSIBILISATION POSSIBLE; CES DERIVES POSSEDENT LA TOXICITE DES DERIVES DU MERCURE INORGANIQUE PROBABLEMENT A UN DEGRE MOINDRE: FATIGUE, ANOREXIE, GINGIVITE, STOMATITE; ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX: INSOMNIE, IRRITABILITE, PERTE DE MEMOIRE, FAIBLESSE MUSCULAIRE, DEPRESSION, TREMBLEMENTS; ATTEINTE RENALE

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:
(7) Autres:
(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
			0.15000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	348
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 19

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	DIPHENYLAMINE
(2) Autre nom	ANILINOBENZENE
(3) Utilisation	PRODUIT ORGANIQUE, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU PULVERISEE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE. L'UTILISATION D'UN JET D'EAU OU DE MOUSSE PEUT CAUSER DE L'ECUME.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES D'AZOTE, OXYDES DE CARBONE.
(3) Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS PROTECTEURS
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SOMBRE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DIPHENYLAMINE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H11N	169.22			X	CRISTALLIN	INCOLORE	FLORALE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1590		52.85	302.00	153.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
635		5.82				INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION IL EMET DES FUMEES TOXIQUES. LORSQU'IL EST EXPOSE A LA LUMIERE IL BRUNIT.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES, AGENTS OXYDANTS;
PEUT REAGIR DE FACON EXPLOSIVE AU CONTACT D'HEXACHLOROMELA-MINE OU DE TRICHLOROMELAMINE.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: MEMBRANES MUQUEUSES, YEUX (ROUGEUR, DOULEUR, DOMMAGE CORNEEN); INHALATION DES POUSSIERES OU SI INGERE: POSSIBILITE DE: ANOXIE, MAUX DE TETE, FATIGUE, ANOREXIE, CYANOSE, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, EMACIATION, HYPOTHERMIE, IRRITATION VESICALE, DOMMAGES HEPATIQUES, RENAUX ET CARDIAQUES, METHEMOGLOBINEMIE;

(3) **Chroniques**: DOMMAGES POSSIBLES: SYSTEME NERVEUX, FOIE, REINS, MOELLE OSSEUSE;

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	349
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIQUAT
② Autre nom	DIBROMURE DE DIQUAT
③ Utilisation	HERBICIDE, PESTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures
	Traitements des dechets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DIQUAT

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H12BR2N2	344.07			X	CRISTALLIN	JAUNE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			355.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.7000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST CHAUFFE A 300 DEGRES C. IL NOIRCIT
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ALCALIS, TOUTE SURFACE ANIONIQUE A LAQUELLE IL ADHERE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SAIGNEMENTS DE NEZ; CATARACTES; RALENTI LA CICATRISATION; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX; HEMORRAGIE PULMONAIRE; SI INGERE: CRAMPES ABDOMINALES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, OLIGURIE, ANURIE, HEMORRAGIE CEREBRALE, ARYTHMIE, COMA, MORT (POSSIBLE); POSSIBILITE DE PERIODE ASYMPTOMATIQUE DE 24 A 48 HEURES
	(3) Chroniques	RESPIRATION COURTE, TOUX, EXPECTORATION DE SANG; OLIGURIE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.50000 à 25° C		1.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	350
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	DISULFATE D'ALUMINIUM ET D'AMMONIUM
② Autre nom	SULFATE D'AMMONIUM ET D'ALUMINIUM
③ Utilisation	TRAITEMENT DES EAUX USEES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.

Suite à la page suivante

Nom	DISULFATE D'ALUMINIUM ET D'AMMONIUM

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H4ALNO8S2	237.14			X	POUDRE OU CRISTAUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		2.4500				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES BASES FORTES, LES ACIDES.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SI INGERE: BRULURE DE LA BOUCHE ET L'OESOPHAGE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	351
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	DISULFURAM
② Autre nom	DISULFIRAM
③ Utilisation	FABRICATION DU CAOUTCHOUC, FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE
*NOTE: PRODUITS DE DECOMPOSITION: SOUFRE,ALKYLAMINES,COMPOSES ORGANOSOUFRES,OXYDES DE CARBONE, DE SOUFRE,D'AZOTE,ACIDE SULFURIQUE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Suite à la page suivant

Nom	DISULFURAM

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H20N2S4	296.54			X	CRISTALLIN	JAUNATRE	CARACTERISTIQU

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.3000	70.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.2000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET: OXYDES DE SOUFRE ET DE CARBONE, DISULFURE DE CARBONE, ETC.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS: DANGER DE FEU OU D'EXPLOSION.
ACIDES FORTS: DEGAGEMENT D'UN GAZ TOXIQUE (SULFURE D'HYDROGENE).

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES,MEMBRANES MUQUEUSES: SI INGERE: SOMNOLENCE,FATIGUE,MAUX DE TETE,ARRIERE-GOUT METALLIQUE,POSSIBILITE DE REACTIONS PSYCHOTIQUES ET D'HEPATOTOXICITE: EXPOSITION SUBSEQUENTE A L'ALCOOL: ROUGEUR DU VISAGE,PALPITATIONS,MAUX DE TETE, NAUSEES,VOMISSEMENTS,POSSIBILITE:D'ARYTHMIE CARDIAQUE,D'INFARCTUS,DE PERTE DE CONSCIENCE, DE CONVULSIONS ET DE MORT

(3) Chroniques: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (URTICAIRE): SI INGERE: IMPUISSANCE, POLYNEUROPATHIE, NEVRITE PERIPHERIQUE
NOTE: CE PRODUIT EST METABOLISE PARTIELLEMENT EN DISULFURE DE CARBONE

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions: POTENTIALISATION (CANCER): BROMURE D'ETHYLENE, DICHLORO-1,2 ETHANE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		5.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	352
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 02 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	DISULFURE D'ALLYLE ET DE PROPYLE
② Autre nom	PROPYL ALLYL DISULFIDE
③ Utilisation	AGENT DE SAVEUR, ADDITIF ALIMENTAIRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DISULFURE D'ALLYLE ET DE PROPYLE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H12S2	148.30		X		LACRYMOGENE		OIGNON

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LE PRODUIT EST CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES: OXYDES DE SOUFRE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS

(24) Polymérisation: ☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION SEVERE: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: LARMOIEMENT

(3) Chroniques: ANIMAL: SENSIBILISATION DE LA PEAU
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0,0012 PPM

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
2.00000	12.00000	3.00000	18.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	353
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	DISULFURE DE MANGANESE
② Autre nom	MANGANESE DISULFIDE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	DISULFURE DE MANGANESE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
MNS2	119.07			X		NOIR	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		3.4630				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE A SON POINT DE FUSION.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	INFORMATION INCONNUE
	(3) Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	354
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	DISYSTON
② Autre nom	DISULFOTON
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE.
NOTE: POINT D'ECLAIR FERME > 93 DEGRES C.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DISYSTON

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C8H19O2PS3	274.38		X		HUILEUX	INCOLORE	SOUFRE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1440		-25.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						0.0250	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET: DIOXYDE DE SOUFRE, PENTOXYDE DE PHOSPHORE, OXYDES DE CARBONE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS;
S'HYDROLYSE EN SOLUTION ACIDE OU BASIQUE.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus:
VISION BROUILLEE,MYOSIS,CEPHALEE, VERTIGES,TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENTS,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT EDEMA, CYANOSIS, ABNORMAL ELECTROCARDIOGRAM, CONVULSIONS, LOSS OF PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

③ Chroniques:

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	355
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	DITERBUTYLE-2,6 CRESOL (PARA-)
② Autre nom	BUTYLHYDROXYTOLUENE
③ Utilisation	AGENT ANTIOXYDANT, AGENT DE PRESERVATION ALIMENTAIRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE, MOUSSE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU AVEC DE L'EAU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE CAOUTCHOUC

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DITERBUTYLE-2,6 CRESOL (PARA-)

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C15H24O	220.40			X	CRISTALLIN	BLANC	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.0480	70.00	265.00	118.30	127.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		7.60				0.0004	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS, LES BASES. AU CONTACT D'ACIDES ET A PLUS DE 100 DEGRES C, IL SE DECOMPOSE EN EMETTANT DE L'ISOBUTYLENE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	EXPOSITION AUX POUSSIERES OU AUX VAPEURS (LORSQUE CHAUFFE): IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES
	(3) Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU: ANIMAL : INGESTION : ATTEINTE HEPATIQUE, DOMMAGES PULMONAIRES (SOURIS), ATTEINTE RENALE (RAT)
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	356
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 11 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	DIURON
② Autre nom	(DICHLORO-3,4 PHENYL)-3 DIMETHYL-1,1 UREE
③ Utilisation	HERBICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres	
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.	
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	DIURON

Premiers secours

RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C9H10N2OCL2	233.10			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			158.50			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						0.0420	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION (189 DEGRES C) IL EMET DES FUMEES TOXIQUES
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, ALCALIS
㉔ Polymerisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES DIGESTIVES				
Effets ② Aigus	IRRITATION: YEUX, MUQUEUSES, PEAU; BRULURES OCULAIRES				
Effets ③ Chroniques					
④ Tératogènes		⑤ Mutagènes		⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres					
⑧ Interactions					

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25°C

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	357
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	DYFONATE
② Autre nom	O-ETHYL S-PHENYL ETHYLDITHIOPHOSPHONATE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.

Nom	DYFONATE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H15OPS2	246.32		X			JAUNE	OEUF POURRI

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.1600					

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.0130	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION IL PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE ET DE PHOSPHORE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
S'HYDROLYSE EN SOLUTION ACIDE OU BASIQUE.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: VISION BROUILLEE,MYOSIS, CEPHALEE,VERTIGES,TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENTS,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.10000		

1091 (86-10)

Volume

2

RENSEIGNEMENTS SUR LES CONTAMINANTS CHIMIQUES ET BIOLOGIQUES RÉGLEMENTÉS

E-O

RÉPERTOIRE TOXICOLOGIQUE

CSST
Commission de la santé et de la sécurité du travail

Direction du soutien scientifique et technique

RENSEIGNEMENTS SUR LES CONTAMINANTS CHIMIQUES ET BIOLOGIQUES RÉGLEMENTÉS

E-0

Édition révisée
Avril 1988

Dépôt légal
Bibliothèque nationale du Québec
Dépôt légal - 3e trimestre 1988
ISBN 2-550-18822-5 (éd. complète)
ISBN 2-550-18824-1

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	358
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	EMERI
② Autre nom	OXYDE D'ALUMINIUM
③ Utilisation	PRODUCTION D'ALUMINIUM

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	EMERI

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AL2O3	101.94			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.0000	2030.00	2980.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
NOTE: L'OXYDE D'ALUMINIUM EXISTE SOUS 2 FORMES CRISTALLINES:
L'ALPHA (TRES STABLE) ET LA GAMMA QUI S'HYDRATE FACILEMENT.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES SOLUTIONS D'ALCALIS, LE TRIFLUORURE DE CHLORE. NOTE:
LA FORME ALPHA (ALUMINE CALCINEE) EST TRES RESISTANTE CON-
TRAIREMENT A LA FORME GAMMA QUI EST ATTAQUEE PAR LES ACIDES.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets — (2) Aigus	POUSSIERES: IRRITATION LEGERE DE LA PEAU ET DES MUQUEUSES
Effets — (3) Chroniques	POSSIBILITE DE DOMMAGES PULMONAIRES SE MANIFESTANT APRES UN DELAI
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	359
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	ENDOSULFAN
② Autre nom	6,7,8,9,10,10-HEXACHLURO-1,5,5A,6,9,9A-HEXAHYDRO-6,9-METHANO-2,4,3-BEN. O(E) DIOXATHIEPIN-3-OXYDE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ENDOSULFAN

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C9H6CL6O3S	406.93			X	CRISTALLIN	BRUN	OXYDE DE SOUFR

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.7450		106.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES (DEGAGEMENT DE DIOXYDE DE SOUFRE), BASES (DEGAGEMENT DE DIOXYDE DE SOUFRE), FER
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, AGITATION, DYSPNEE (RESPIRATION DIFFICILE), ARRET DE LA RESPIRATION, CYANOSE, PERTE DE CONSCIENCE, SALIVATION EXCESSIVE, CONVULSIONS
	③ Chroniques	MAUX DE TETE, FAIBLESSES, ANOREXIE, DOULEURS ABDOMINALES, INCONSCIENCE, AMNESIE, CONVULSIONS
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25 C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	360
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	ENDRINE
② Autre nom	1,2,3,4,10,10-HEXACHLORO-6,7-EPOXY-1,4,4A,5,6,7,8,8A-OCTAHYDRO-1,4-ENDO -ENDO-5,8-DIMETHANONAPHTALENE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
PRODUITS DE DECOMPOSITION: ALDEHYDES, OXYDES DE CARBONE, CHLORURES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 200 MG/M3

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ENDRINE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C12H8CL6O	380.90			X	CRISTALLIN	BLANC	AROMATIQUE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		1.7000				

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						0.0002	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION (PLUS DE 200 DEGRES C), IL EMET DES FUMEES TOXIQUES.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES ACIDES FORTS (FORMATION D'ENDRIN CETONE), LES AGENTS OXYDANTS FORTS.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: EFFETS SUR LE SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, LETHARGIE, FAIBLESSES, AGRESSIVITE, CONFUSION, ANOREXIE, CONVULSIONS EPILEPTIFORMES, COMA, MORT (GRAVE INTOXICATION)

③ Chroniques: NOTE: LA LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE EST 0.018 PPM

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres: EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	361
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	EPICHLORHYDRINE
② Autre nom	EPICHLORHYDRIN
③ Utilisation	FABRICATION DE RESINES, FABRICATION DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
NOTE: IL EST PREFERABLE DE NE PAS UTILISER D'EAU (REACTION VIOLENTE POSSIBLE)

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. SI LE FEU A PRIS DES PROPORTIONS IMPORTANTES OU SI LES CONTENANTS Y SONT EXPOSES, QUITTER LES LIEUX RAPIDEMENT.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 100 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES METAUX.

Suite à la page suivant

Nom	EPICHLORHYDRINE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H5CLO	92.53		X		TRANSPARENT	INCOLORE	CHLOROFORMIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
25.0	1.1812		-57.10	115.00	37.80	40.60

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
416	13.00	3.20	3.8				

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE, POLYMERISE ET/OU DECOMPOSE EN EMETTANT: DE L'ACIDE CHLORHYDRIQUE, DU PHOSGENE, DES OXYDES DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? L'EAU, LES HALOGENURES METALLIQUES, LES ACIDES, LES BASES, LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LES METAUX ALCALINS ET ALCALINO-TERREUX, LES ALCOOLS, LES AMINES.
(24) Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE: BASES, ACIDES, CHALEUR, ALCOOLS OU AMINES.

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION GRAVE: PEAU (ROUGEURS, DEMANGEAISONS, BRULURES APPARAISSANT APRES UN CERTAIN DELAI), YEUX, VOIES RESPIRATOIRES: NAUSEES, VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE, DOULEURS ABDOMINALES, INSUFFISANCE RESPIRATOIRE, MORT: POSSIBILITE DE DOMMAGES HEPATIQUES: SI INHALE: LARMOIEMENTS, ECOULEMENT NASAL, GONFLEMENT FACIAL, TOUX, OEDEME PULMONAIRE: SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, COLLAPSUS, MORT
Effets (3) Chroniques	SENSIBILISATION: PEAU: POSSIBILITE DE DOMMAGES HEPATIQUES, PULMONAIRES ET RENAUX
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	MUTAGENE POSSIBLE
(6) Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE
(7) Autres	CAUSE LA STERILITE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
5.00000	20.00000	10.00000	40.00000

1091 (86-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	362
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	EPN
② Autre nom	PHENYLTHIOPHOSPHONATE DE O-ETHYL ET DE O-4-NITROPHENYLE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE.
	Techniques speciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 50 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	EPN

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C14H14NO4PS	323.31			X	POUDRE CRISTALLINE	JAUNE	AROMATIQUE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.2680	36.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE, D'AZOTE, DE SOUFRE ET DE PHOSPHORE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ALCALIS

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: VISION BROUILLEE, MYOSIS, CEPHALEE, VERTIGES, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE, NAUSEE, VOMISSEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, FASCICULATION, SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE, TRANSPIRATION, SALIVATION, LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE, CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE, CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

③ Chroniques:

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³
	0.50000 à 25° C		2.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	363
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 12 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	EPOXY-2,3 PROPANOL-1
② Autre nom	GLYCIDOL
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES, STABILISATEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 500 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	EPOXY-2,3 PROPANOL-1

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H6O2	74.08		X		VISQUEUX	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1150		-45.00	160.00	72.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	0.90	2.15				MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION (166 DEGRES C.) IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS (NITRATES): PEUT CAUSER UN FEU OU UNE EXPLOSION A LEUR CONTACT
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX (SEVERE), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, PEAU; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: NARCOSE (INTOXICATION SEVERE)
	(3) Chroniques	IRRITATION: PEAU
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
50.00000	150.00000	75.00000	225.00000

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	364
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 11 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	EPOXYETHYL-1 EPOXY-3,4 CYCLOHEXANE
② Autre nom	DIOXYDE DE VINYLCYCLOHEXENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	EAU, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

Suite à la page suivant

Nom	EPOXYETHYL-1 EPOXY-3,4 CYCLOHEXANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H12O2	140.18		X			INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.0980			227.00		110.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? COMPOSES POSSEDANT UN HYDROGENE ACTIF: ALCOOLS, AMINES; IL S'HYDROLYSE LENTEMENT EN PRESENCE D'EAU.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, NAUSEES, INCOORDINATION, DEPRESSION DU SYSTEME RESPIRATOIRE POUVANT ENTRAINER LA MORT (INTOXICATION SEVERE)
Effets (3) Chroniques	
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	MUTAGENE SUSPECTE
(6) Cancérogènes	CANCEROGENE POSSIBLE
(7) Autres	TUMORIGENE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
10.00000	60.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	365
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	ESSENCE
② Autre nom	GASOLINE
③ Utilisation	CARBURANT OU COMBUSTIBLE, SOLVANT CAOUTCHOUC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE
CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ESSENCE

Premiers secours

SI INGERE, FAIRE BOIRE DU LAIT, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		VOLATIL	INCOLORE	GAZOLINE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
100.0	0.7000		-92.00		-45.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
250		3.50	1.3			INSOLUBLE	

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A SA COMBUSTION LE PRODUIT EMET DES GAZ TOXIQUES: OXYDES DE CARBONE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DE LA PEAU; DOMMAGES OCULAIRES POSSIBLES; SI INHALE: BRULURES DES VOIES RESPIRATOIRES, ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX: ATAXIE, EUPHORIE, DESORIENTATION, COMA, CONVULSIONS EPILEPTIFORMES, ANESTHESIE, MORT POSSIBLE; SI INGERE: BRULURES DES VOIES DIGESTIVES, PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS POSSIBLES, CYANOSE; VOMISSEMENTS OU ERUCTATION: PNEUMONITE D'ASPIRATION ET ASPHYXIE

(3) Chroniques: PEAU: SENSIBILISATION, ASSECHEMENT ET LESIONS; DOMMAGES HEPATIQUES; TOXICOMANIE POSSIBLE (INHALATION); ANIMAL: DOMMAGES RENAUX; CE PRODUIT PEUT CONTENIR DU BENZENE, DIVERS HYDROCARBURES AROMATIQUES ET CERTAINS ADDITIFS (EXEMPLE: TETRAETHYLE DE PLOMB, MMT). NOTE: CONSULTER LE NOM COMMERCIAL PRECIS ET LA COMPAGNIE CORRESPONDANTE

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	366
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	ESSENCE DE TEREBENTHINE
② Autre nom	TURPENTINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PARFUMS, SOLVANT DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. PRODUITS DE DECOMPOSITION: MONOXYDE ET DIOXYDE DE CARBONE.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HOVS: 1,900 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ESSENCE DE TEREBENTHINE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H16	136.00		X		VOLATIL	INCOLORE	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
100.7	0.8610		-55.00	167.00	35.00	41.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
253		4.84	0.8			INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT, IL EMET DES FUMEES ACRES.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS: HYPOCHLORITE DE CALCIUM, CHLORE, TETRACHLORURE D'ETAIN, CHLORURE DE CHROMYLE, HEXACHLOROMELAMINE, TRICHLOROMELAMINE, TRIOXYDE DE CHROME.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DES YEUX, GRAVE DOULEUR ET DOMMAGES REVERSIBLES A LA CORNEE AU CONTACT; IRRITATION DE LA PEAU ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL : MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, SOUFFLE COURT; PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS ET MORT (INGESTION); ALBUMINURIE ET HEMATURIE POSSIBLES (IRRITATION RENALE ET VESICALE)
	(3) Chroniques	IRRITATION DE LA PEAU, DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT (SENSIBILISATION) ET DERMATOSE (ACTION DEGRAISSANTE) POSSIBLES
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
100.00000	560.00000 à 25° C	150.00000	840.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	367
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 02 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHANE
② Autre nom	METHYLMETHANE
③ Utilisation	CARBURANT OU COMBUSTIBLE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.
**NOTE: LE GAZ QUI S'ECHAPPE PEUT S'ENFLAMMER A CAUSE DE LA FRICTION OU EXPLOSER.

Techniques spéciales
REDUIRE LE DEBIT DU GAZ. NE PAS ETEINDRE AVANT QUE LE DEBIT N'EST
REDUIRE LE DEBIT DU GAZ. NE PAS ETEINDRE AVANT QUE LE DEBIT N'EST ETE ARRETE. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU A DISTANCE.
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. EVACUER LE PERSONNEL.

③ Fuites ou accidents

Mesures
OUVRIR LES FENETRES.
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSI

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ETHANE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C2H6	30.07	X				INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
			-172.00	-88.63	-135.00	

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
530		1.05	3.2			0.0631	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	ANESTHESIE: ASPHYXIE (SIMPLE): DIFFICULTES ET DETRESSE RESPIRATOIRES, EVANOUISSEMENT POSSIBLE POSSIBILITE DE GELURE AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE
	③ Chroniques	NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 120000 PPM
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	368
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHANOLAMINE
② Autre nom	AMINO-2 ETHANOL
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT ANTI-CORROSIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE. L'UTILISATION D'EAU PEUT PRODUIRE DE L'ECUME
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE CARBONE ET D'AZOTE.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Nom	ETHANOLAMINE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AU SAVON ET A L'EAU SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C2H7NO	61.08		X		VISQUEUX	INCOLORE	AMMONIACAL

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
25.0	1.0180		10.30	170.80	85.00	92.50

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
410	0.40	2.11	5.5			MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? INSTABLE SI EXPOSE A LA LUMIERE; ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE DE L'AIR; HYGROSCOPIQUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS,ACIDES FORTS,ACROLEINE,ACRYLONITRILE, ACIDE ACRYLIQUE,ANHYDRIDE ACETIQUE,EPICHLORHYDRINE,OXYDE DE MESITYLE,BETA-PROPIOLACTONE,ACETATE DE VINYLE.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION ET/OU CORROSION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES; SI INHALE: TOUX; SI INGERE: DOULEURS, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, ETOURDISSEMENTS, SOMNOLENCE, EVANOUISSEMENTS, FAIBLESSE, COLLAPSUS, COMA
Effets	③ Chroniques	ANIMAL: EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION ET ULCERATION DE LA PEAU, DERMITE; PERTE D'APPETIT ET DE POIDS, LETHARGIE; ATTEINTES PULMONAIRE, HEPATIQUE ET RENALE
Effets	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:
Effets	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
3.00000	8.00000	6.00000	15.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	369
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHER BIS (CHLORO-2 ETHYLIQUE)
② Autre nom	ETHER BIS(CHLORO-2 ETHYLIQUE)
③ Utilisation	INSECTICIDE, SOLVANT DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HOVS: 250 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHER BIS (CHLORO-2 ETHYLIQUE)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H8CL2O	143.02		X		CLAIR	INCOLORE	CHLORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
15.0	1.2220		-51.90	178.50	55.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
369	0.40	4.90				11.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (CHLORURE D'HYDROGENE, MONOXYDE DE CARBONE)

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS: RISQUE D'EXPLOSION A LEUR CONTACT; AMINES, ALCOOLS.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: BRULURES POSSIBLES DE LA CORNEE AU CONTACT AVEC LE PRODUIT; EXPOSITION AUX VAPEURS : IRRITATION DES YEUX (LARMOIEMENTS, CONJONCTIVITE) ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; TOUX, NAUSEES, EFFORTS POUR VOMIR

(3) Chroniques: BRONCHITE;
ANIMAL : IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, EMPHYSEME, OEDEME ET HEMORRAGIES PULMONAIRES; CONGESTION DU CERVEAU, DU FOIE ET DES REINS (INHALATION)

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes: CANCEROGENE SUSPECTE

(7) Autres: TUMORIGENE CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
5.00000	30.00000	10.00000	60.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	370
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 06 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHER CHLORODIPHENYLIQUE
② Autre nom	OXYDE DE DIPHENYLECHLORE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT DE PRESERVATION DU BOIS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5 MG/M3
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1001 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHER CHLORODIPHENYLIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H4CL6O	376.87			X	CIREUX		

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.6000		245.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
627						1.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES: MONOXYDE DE CARBONE ET CHLORURE D'HYDROGENE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS: DANGER DE FEU OU D'EXPLOSION

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	CHLORACNE; ANIMAL: DOMMAGES HEPATIQUES
Effets (3) Chroniques	
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		2.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	371
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHER DE DIPROPYLENE GLYCOL METHYLIQUE
② Autre nom	ETHER MONOMETHYLIQUE DU DIPROPYLENE GLYCOL
③ Utilisation	FABRICATION DE COSMETIQUE, SOLVANTS DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE Techniques spéciales:
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Suite à la page suivante

Nom	ETHER DE DIPROPYLENE GLYCOL METHYLIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BUIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H16O3	148.20		X			INCOLORE	ETHER

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
34.6	0.9510			190.00	85.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
280	0.30	5.11				MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, NEZ: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: NAUSEES, NARCOSE
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
100.00000	600.00000	150.00000	900.00000

1091 (86-10)

CSS Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	372
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 09 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHER DIETHYLIQUE
② Autre nom	DIETHYL ETHER
③ Utilisation	AGENT ANTISEPTIQUE, AGENT DE DESHYDRATATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE.
NOTE: L'UTILISATION D'EAU PEUT S'AVERER INEFFICACE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AVEC DE L'EAU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 19,000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION. METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SOMBRE.
METTRE LES CONTENANTS A LA MASSE, DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHER DIETHYLIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H10O	74.12		X		VOLATIL	INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
1.0	0.7140		-116.20	34.60	-45.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
180	439.80	2.60	1.9			75.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LA LUMIERE ET L'AIR L'OXYDENT POUR FORMER DES PEROXYDES EXPLOSIFS. HYGROSCOPIQUE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ACIDE NITRIQUE ANHYDRE, ACIDE SULFURIQUE
NOTE: CHAUFFE A LA DECOMPOSITION (500C),IL EMET DES ALDEHYDES (ACETALDEHYDE, PROPIONALDEHYDE),

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES: INTOXICATION GRAVE: VOMISSEMENTS, PALEUR DU VISAGE, RALENTISSEMENT DU POUL, DIMINUTION DE LA TEMPERATURE CORPORELLE, RESPIRATION IRREGULIERE, NARCOSE, COMA MORT.
NOTE: PNEUMONITE CHIMIQUE POSSIBLE LORS D'ASPIRATION PULMONAIRE

(3) Chroniques:
DERMATOSE (ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU), PERTE D'APPETIT, FATIGUE, MAUX DE TETE, SOMNOLENCE, VERTIGES, EXCITATION, POSSIBILITE DE TROUBLES PSYCHIQUES, D'ALBUMINURIE URINAIRE, D'IRRITATION AUX YEUX ET DE DEPENDANCE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.128

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
400.00000	1200.00000	500.00000	1500.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	373
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHER DIGLYCIDIQUE
② Autre nom	ETHER DE DIGLYCIDYLE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, STABILISATEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 85 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHER DIGLYCIDIQUE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H1003	130.10		X			INCOLORE	IRRITANT

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
4.7	1.2620			260.00		64.00

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	0.09	3.78					

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	GRAVE IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; BRULURES CUTANEES, DERMITE; ANIMAL: NECROSE CORNEENE, EFFET RADIOMIMETIQUE (DIMINUTION DU NOMBRE DE LEUCOCYTES, ALTERATION DES CELLULES DU SANG); DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: INCOORDINATION, ATAXIE, DIMINUTION DE L'ACTIVITE MOTRICE, DYSPNEE, COMA, MORT (PAR ARRET RESPIRATOIRE)
	③ Chroniques	SENSIBILISATION DE LA PEAU; ANIMAL: EFFET RADIOMIMETIQUE REVERSIBLE, DOMMAGES RENAUX; PAR APPLICATION CUTANEE: HYPERKERATOSE, DIMINUTION DE L'ACTIVITE DES GLANDES SEBACEES, HYPERPLASIE EPITHELIALE
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C
0.50000	3.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	374
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHER DIISOPROPYLIQUE
② Autre nom	DIISOPROPYL ETHER
③ Utilisation	SOLVANT POUR HUILE MINERALE, SOLVANT POUR CIRES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC VERMICULITE, PERLITE OU TERRE ABSORBANTE. RAMASSER ET INCINERER AVEC PRECAUTION.
	Traitements des déchets: INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HOVS: 10,000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER ET OUVRIR LE RECIPIENT AVEC PRUDENCE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, MIS A LA MASSE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHER DIISOPROPYLIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H14O	102.17		X		CLAIR, VOLATIL	INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.7258		-60.00	68.50	-9.44	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns
443	119.00	3.52	1.4			2.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LE PRODUIT NON-STABILISE FORME FACILEMENT DES PEROXYDES ET PEUT EXPLOSER LORSQU'AGITE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS: PEUT CAUSER FEUX ET EXPLOSIONS.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (NEZ), PEAU; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL POUVANT CONDUIRE A LA NARCOSE; MALAISES RESPIRATOIRES.
	(3) Chroniques	DERMATOSE NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE = 0.02 PPM
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
250.00000	1050.00000	310.00000	1320.00000

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	375
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHER DIPHENYLIQUE
② Autre nom	OXYDE DE DIPHENYLE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE SAVONS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: UTILISER UN APAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ETHER DIPHENYLIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H10O	170.20			X	CRISTALLIN	INCOLORE	GERANIUM

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.1	1.0728		26.84	257.93	115.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
620	0.02	5.86	0.8			0.4275	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS: DANGER DE FEU OU D'EXPLOSION
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	
Effets (2) Aigus	IRRITATION: NEZ, YEUX, PEAU (POSSIBLE); NAUSEES
Effets (3) Chroniques	IRRITATION: PEAU (POSSIBLE) NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.0000525
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	7.00000	2.00000	14.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	376
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHER ETHYLENE GLYCOL MONOETHYLIQUE
② Autre nom	ETHER MONOETHYLIQUE DE L'ETHYLENE GLYCOL
③ Utilisation	SOLVANT DE LAQUES, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 6000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHER ETHYLENE GLYCOL MONOETHYLIQUE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H1002	90.12		X			INCOLORE	ESTER

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.5	0.9297		-70.00	135.10	42.20	48.90

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
238	3.80	3.10	2.6			MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? PEUT SE DECOMPOSER A LA LUMIERE; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES D'OXYDES DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ALCALIS, ACIDES FORTS, CUIVRE.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU; GRAVE IRRITATION POSSIBLE DES YEUX (ROUGEURS, LARMOIEMENTS, VISION BROUILLEE); INHALATION DES VAPEURS: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES; EFFET SUR LE SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, FAIBLESSE, DIFFICULTES D'ELOCUTION, VISION TROUBLE; ATTEINTE RENALE: ALBUMINURIE, HEMATURIE.
	(3) Chroniques	DERMATOSE; POSSIBILITES D'ATTEINTES RENALES, HEPATIQUES, SANGUINES, DE LA MOELLE OSSEUSE ET DES TESTICULES
	(4) Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	ANIMAL: EMBRYOTOXIQUE, CAUSE LA STERILITE, COMPTE SPERMATIQUE REDUIT
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
100.00000	370.00000	150.00000	560.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	377
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	86 05 02

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ETHER ISOPROPYLIQUE GLYCIDIQUE
(2) Autre nom	ETHER D'ISOPROPYLE ET DE GLYCIDYLE
(3) Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

(2) Feu ou explosion
Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL

Techniques spéciales

(3) Fuites ou accidents
Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1500 PPM

(5) Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.

(6) Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHER ISOPROPYLIQUE GLYCIDIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H12O2	116.06		X			INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
303.4	0.9186			132.22	33.33	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	9.40					190.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, CAUSTIQUES

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES (INTOXICATION SEVERE); ANIMAL: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL

(3) Chroniques: SENSIBILISATION: PEAU

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
50.00000	240.00000	75.00000	360.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	378
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHER PHENYLIQUE GLYCIDIQUE
② Autre nom	ETHER DE PHENYLE ET DE GLYCIDYLE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ETHER PHENYLIQUE GLYCIDIQUE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H10O2	150.18		X			INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1100		3.50	245.00	120.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20 °C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	0.01	4.37				2.4000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LES AMINES, LES BASES FORTES, LES ACIDES FORTS

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEU-RES; ANIMAL: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL

(3) Chroniques: SENSIBILISATION DE LA PEAU

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes: MUTAGENE SUSPECTE
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
10.00000	60.00000	15.00000	90.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	379
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 12 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHION
② Autre nom	DIETHION
③ Utilisation	INSECTICIDE, ACARICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A UNE TEMPERATURE INFERIEURE A -10 DEGRES CELSIUS. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHION

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H22O4P2S4	384.48		X			INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.2200		-13.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		1.22					

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE PHOSPHORE ET DE SOUFRE). S'OXYDE LENTEMENT A L'AIR.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, ALCALIS, OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	VISION BROUILLEE, MYOSIS,CEPHALEE,VERTIGE, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENT,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE,ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE, CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.40000		3.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	380
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 09

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ETHYLAMINE
(2) Autre nom	AMINOETHANE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, STABILISATEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
REDUIRE LES VAPEURS CORROSIVES AVEC UNE BRUME D'EAU OU DE L'EAU PULVERISEE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

(3) Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4000 PPM

(5) Manipulation
PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS

(6) Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivant

Nom	ETHYLAMINE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H7N	45.08	X				INCOLORE	AMMONIACAL

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.3			-80.60	16.60		-17.80

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
385	896.80	1.56	3.5			MISCIBLE	

(22) Stabilité: [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES D'AZOTE, OXYDES DE CARBONE).

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, ACIDES; CUIVRE, ETAIN, ZINC ET LEURS ALLIAGES

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DES YEUX (LARMOIEMENT, CONJONCTIVITE, OEDEME DE LA CORNEE); SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, ETERNUEMENTS, TOUX, NAUSEES, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, CONGESTION, OEDEME PULMONAIRE POSSIBLE; GRAVES BRULURES DE LA PEAU ET DES YEUX AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE; INGESTION DU GAZ LIQUEFIE: BRULURES DES VOIES DIGESTIVES, DOULEURS ABDOMINALES, COLLAPSUS POSSIBLE

(3) Chroniques: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (ERUPTIONS CUTANEES); ANIMAL: ATTEINTE DES POUMONS, DU FOIE, DU COEUR, DES REINS ET DU SANG (GLOBULES BLANCS)

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes: —

(7) Autres: —

(8) Interactions: —

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
10.00000	18.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	381
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHYLAMYLCETONE SECONDAIRE
② Autre nom	ETHYL AMYL CETONE SECONDAIRE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
	Techniques spéciales: ARROSER D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 3000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHYLAMYLCETONE SECONDAIRE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H16O	128.22		X			INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
5.9	0.8220		-57.00	159.56	59.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	2.00	4.40				2.6000	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX (LESIONS DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES (NEZ, GORGE): SENSATION D'OPPRESSION DE LA POITRINE, DYSPNEE: TROUBLES VISUELS: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: NAUSEE, CEPHALEE, NARCOSE ET MORT (INTOXICATION GRAVE)
	(3) Chroniques	IRRITATION: PEAU (ASSECHEMENT, FISSURATION)
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
25.00000	130.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	382
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	86 08 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHYLBENZENE
② Autre nom	ETHYLBENZOL
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
L'EAU PEUT ETRE INEFFICACE POUR ETEINDRE LE FEU.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU
PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents
Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2000 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLE
ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ETHYLBENZENE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H10	106.16		X		TRANSPARENT	INCOLORE	GAZOLINE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.3	0.8669		-94.90	136.20	15.00	27.00

(14) T. Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20 °C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
432	10.00	3.66	1.0			0.1644	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES
(OXYDES DE CARBONE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS; ATTAQUE CERTAINS PLASTIQUES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES   PEAU   VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**:
IRRITATION: YEUX (CONJONCTIVITE, EROSION DE LA CORNEE), PEAU (ROUGEURS, INFLAMMATION, AMPOULES); EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, OPPRESSION A LA POITRINE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, FATIGUE, ETOURDISSEMENTS, MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CRAMPES, NARCOSE, INCONSCIENCE, COMA, PARALYSIE RESPIRATOIRE; CONGESTION ET OEDEME PULMONAIRES,

(3) **Chroniques**:
EFFETS AIGUS (SUITE): ATTEINTE RENALE ET HEPATIQUE; SI ASPIRE: PNEUMONIE CHIMIQUE POSSIBLE;
EFFETS CHRONIQUES: IRRITATION: PEAU (ACTION DEGRAISSANTE), VOIES RESPIRATOIRES; ATTEINTE HEPATIQUE (HEPATITE) ET HEMATOLOGIQUE (LEUCOPENIE, LYMPHOCYTOSE); TROUBLES DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL.
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/OCTANOL EST 0.000708

(4) **Tératogènes**:   (5) **Mutagènes**:   (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
100.00000	435.00000	125.00000	545.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	383
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHYLBUTYLCETONE
② Autre nom	ETHYL BUTYL CETONE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, MOUSSE D'ALCOOL

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des dechets
INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 3000 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHYLBUTYLCETONE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H14O	114.18		X		TRANSPARENT	INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.8183		-39.00	147.00	37.22	46.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	4.00	3.93	1.4			4.3000	

(22) Stabilité — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES D'OXYDES DE CARBONE. FORME DES PEROXYDES SI ENTREPOSE LONGTEMPS.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS (PEUT CAUSER FEUX ET EXPLOSIONS), ACIDES INORGANIQUES, BASES FORTES, AGENTS REDUCTEURS FORTS.

(24) Polymérisation — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX (CONJONCTIVITE, DOMMAGES CORNEENS POSSIBLES), VOIES RESPIRATOIRES: SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE: SI INHALE (FORTE CONCENTRATION): MAUX DE TETE, ETOURDISSEMENTS, NAUSEES, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE, ARRET RESPIRATOIRE (MORT POSSIBLE): SI ASPIRE: PNEUMONIE CHIMIQUE POSSIBLE

(3) Chroniques: IRRITATION ET ASSECHEMENT DE LA PEAU

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
50.00000	230.00000	75.00000	345.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	384
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHYLENE
② Autre nom	ETHENE
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [x] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU FINEMENT PULVERISEE, MOUSSE. **NOTE: LE GAZ QUI S'ECHAPPE PEUT S'ENFLAMMER OU EXPLOSER A CAUSE DE LA FRICTION. EVACUER LE PERSONNEL.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REDUIRE LE DEBIT DE GAZ. NE PAS ETEINDRE AVANT QUE LE DEBIT N'AIT ETE ARRETE. SE PLACER A DISTANCE POUR REFROIDIR AVEC L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ANTISTATIQUES.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEU[R] ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernemen[t] du Québec

Suite à la page suivant[e]

Nom	ETHYLENE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C2H4	28.05	X				INCOLORE	SUCRE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
260.0			-169.40	-103.90	-136.00	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
450		0.98	2.7			139.0900	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? A PRESSION ELEVEE, POLYMERISE. LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS (RISQUE D'INCENDIE); PEUT REAGIR EXPLOSIVEMENT AVEC LE CHLORE ET LE FLUOR; CHLORURE D'ALUMINIUM: REACTION VIOLENTE POSSIBLE
㉔ Polymérisation	☒ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? A PRESSION ELEVEE.

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: NAUSEES, VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE, ANXIETE, ETOURDISSEMENTS, TORPEUR, FAIBLESSE MUSCULAIRE, INCOORDINATION, CONVULSIONS, PERTE DE CONSCIENCE, NARCOSE, COMA; ATTEINTE HEPATIQUE, RENALE ET CARDIAQUE (ARYTHMIE, FIBRILLATIONS VENTRICULAIRES); ASPHYXIE SIMPLE; PARALYSIE RESPIRATOIRE, MORT; NOTE: POSSIBILITE DE GELURE AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE
	③ Chroniques	PERTE D'APPETIT ET DE POIDS; INSOMNIE, IRRITABILITE, NEPHRITE ATTEINTE SANGUINE (AUGMENTATION DU NOMBRE DES GLOBULES ROUGES); ANIMAL: HYPOTENSION NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/OCTANOL EST DE : 0.074
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	385
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise a jour	86 10 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHYLENE CHLORHYDRINE
② Autre nom	ALCOOL CHLORO-2 ETHYLIQUE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION D'INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	EAU, EAU PULVERISEE, MOUSSE, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales	ARROSER D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU POUR LES GARDER AU FRAIS. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10 PPM	
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.	

Suite à la page suivant

Nom	ETHYLENE CHLORHYDRINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H5CLO	80.52		X			INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.2000	1.2000	-67.00	129.00	57.22	60.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
425	5.00	2.80	4.9			MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (PHOSGENE, CHLORURE D'HYDROGENE, MONOXYDE DE CARBONE).
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS (PEUT CAUSER FEUX ET EXPLOSIONS); BASES FORTES (PEUT FORMER DE L'ETHYLENE: GAZ INFLAMMABLE), AMINES, ALUMINIUM, ACIDE CHLORO-2 SULFONIQUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION OU BRULURE: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; NAUSEES, VOMISSEMENTS, VERTIGES, INCOORDINATION, FAIBLESSE, ENGOURDISSEMENT, DOULEURS THORACIQUES, TROUBLES VISUELS, MAUX DE TETE, SOIF, DELIRE, HYPOTENSION, SPASMES, COLLAPSUS, PERTE DE CONSCIENCE, COMA, OEDEME PULMONAIRE, MORT POSSIBLE; DOMMAGES HEPATIQUES, RENAUX ET CEREBRAUX; ATTEINTE DU SYSTEME CARDIOVASCULAIRE; ALBUMINURIE, HEMATURIE.
Effets	(3) Chroniques	ANIMAL: VOMISSEMENTS, RETARD DE CROISSANCE, PERTE DE POIDS, IRRITATION PULMONAIRE, ATTEINTE HEPATIQUE (NECROSE) NOTE: LES SYMPTOMES D'UNE INTOXICATION AIGUE PEUVENT SURVENIR APRES UN DELAI DE QUATRE HEURES OU PLUS.
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets	(7) Autres	IDENTIFICATION D'UN EFFET MUTAGENE LORS D'ETUDES IN VITRO.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	3.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	386
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ETHYLENE GLYCOL (AEROSOL)
(2) Autre nom	1,2-ETHANEDIOL AEROSOL
(3) Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

(1) Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE D'ALCOOL, EAU, DIOXYDE DE CARBONE, PRODUITS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales

(3) Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des dechets
LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

(5) Manipulation
PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.

(6) Entreposage

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHYLENE GLYCOL (AEROSOL)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
		X			AEROSOL	INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
400			3.2				

㉒ Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? ACIDE CHLOROSULFONIQUE, OLEUM, ACIDE SULFURIQUE
㉔ Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES, YEUX, PEAU; VOMISSEMENTS, CYANOSE, MAUX DE TETE; OEDEME PULMONAIRE, STUPEUR, ANURIE, PROSTRATION, EVANOUISSEMENT, CONVULSIONS; MORT POSSIBLE; HEMOLYSE (INTOXICATION SEVERE)
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	387
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHYLENE GLYCOL (VAPEUR)
② Autre nom	ETHYLENE GLYCOL (VAPEURS)
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE D'ALCOOL, EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales:
③ Fuites ou accidents	Mesures: OUVRIR LES FENETRES. METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets: OUVRIR LES FENETRES. METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHYLENE GLYCOL (VAPEUR)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
		X			VAPEUR	INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
400			3.2				

㉒ Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? ACIDE CHLOROSULFONIQUE, OLEUM, ACIDE SULFURIQUE
㉔ Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; VOMISSEMENTS, CYANOSE, MAUX DE TETE; OEDEME PULMONAIRE, STUPEUR, ANURIE, PROSTRATION, EVANOUISSEMENT, CONVULSIONS; MORT POSSIBLE; HEMOLYSE (INTOXICATION SEVERE)
	③ Chroniques	PERTE DE CONSCIENCE; NYSTAGMUS (MOUVEMENTS INVOLONTAIRES DES GLOBES OCULAIRES); LYMPHOCYTOSE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
100.00000	250.00000 à 25° C	125.00000	325.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	388
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHYLENE IMINE
② Autre nom	ETHYLENEIMIZE
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES, FABRICATION DE PRODUITS CHIMIQUES AGRICOLES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHYLENE IMINE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H5N	43.07		X		HUILEUX, VOLATIL	INCOLORE	AMMONIACAL

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
2.3	0.8320		-71.50	55.50	-11.11	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
320	160.00	1.48	3.6				

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE, POLYMERISE AVEC DEGAGEMENT DE CHALEUR
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS, ACIDES, ANHYDRIDE ACETIQUE, ACROLEINE, BETA-PROPIOLACTONE, ARGENT, CHLORURE D'ALLYLE, SULFURE DE CARBONE, ACETATE DE VINYLE, EPICHLOROHYDRINE, GLYOXAL
(24) Polymérisation	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? A HAUTE TEMPERATURE, AU CONTACT D'ACIDES OU FORMEURS D'ACIDE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION ET CORROSION: PEAU ,YEUX: EXPOSITION AUX VAPEURS: GRAVE IRRITATION DES YEUX (LACRYMATION, BRULURE) ET DES VOIES RESPIRATOIRES (INFLAMMATION ET NECROSE DES MUQUEUSES), TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE, ETOURDISSEMENTS, OEDEME PULMONAIRE (APRES DELAI): ATTEINTE SANGUINE (POLYCYTHEMIE, LEUCOCYTOSE, EOSINOPHILIE): ATTEINTE RENALE (ALBUMINURIE, HEMATURIE)
	(3) Chroniques	SENSIBILISATION DE LA PEAU (DERMITE ECZEMATEUSE)
	(4) Tératogènes	
	(5) Mutagènes	
	(6) Cancérogènes	CANCEROGENE POSSIBLE
	(7) Autres	IDENTIFICATION D'UN EFFET MUTAGENE LORS D'ETUDES IN VITRO.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25 °C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 °C)
0.50000	1.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	389
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHYLIDENE NORBORNENE
② Autre nom	ETHYLIDENE-5 NORBORNENE-2
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU AVEC DE L'EAU PULVERISEE.

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. PRODUITS DE DECOMPOSITION: BUTADIENE, CYCLOPENTADIENE, MONOXYDE DE CARBONE, DIOXYDE DE CARBONE.

③ Fuites ou accidents

Mesures

ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres GANTS DE PLASTIQUE

⑤ Manipulation

PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage

CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHYLIDENE NORBORNENE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H12	120.21		X			INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.8958			147.60	29.40	38.30

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
272	4.20	4.14				0.1000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
INSTABLE A L'AIR; SE DECOMPOSE A 350 DEGRES C ET EXPLOSE
A DES TEMPERATURES SUPERIEURES (ENVIRON 400 DEGRES C).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
AIR, OXYGENE, AGENTS OXYDANTS, ALCALIS, ACIDES MINERAUX,
DIOXYDE DE SOUFRE, HALOGENES, SELS METALLIQUES.

(24) **Polymérisation** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
AU CONTACT D'ACIDES, ALCALIS, CATALYSEURS A POLYMERISATION.

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DE LA PEAU, ENFLURE ET BRULURE (CONTACT PROLONGE) POSSIBLES; IRRITATION DES YEUX, DOMMAGES CORNEENS POSSIBLES; EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION DES YEUX, DU NEZ ET DE LA GORGE, TOUX, DYSPNEE, MAUX DE TETE, VERTIGES, CONFUSION ET DETRESSE RESPIRATOIRE POSSIBLES; SI INGERE: IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, VOMISSEMENTS ET DIARRHEE; PNEUMONIE D'ASPIRATION POSSIBLE

(3) Chroniques: NOTE: CE PRODUIT EST HABITUELLEMENT INHIBE AVEC 100 PPM DE P-TERT-BUTYLCATECHOL
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.014 PPM

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:
(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
5.00000	25.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	390
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHYLMERCAPTAN
② Autre nom	ETHANETHIOL
③ Utilisation	AGENT ODORIFERANT, FABRICATION DE PLASTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, MOUSSE D'AL- COOL.
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. REFROIDIR A L'AIDE D'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures	COUVRIR D'UNE SOLUTION D'HYPOCHLORITE DE SODIUM (MAX 15%). NEUTRALISER AVEC DE L'ACIDE CHLORHYDRIQUE 6M.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2,500 PPM
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ETHYLMERCAPTAN

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H6S	62.13		X			INCOLORE	MOUFFETTE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.8315	0.8460	-146.72	34.95	-48.33	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
299	442.00	2.14	2.8			6.7600	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE SOUFRE ET DE CARBONE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS:ACIDES (EMET DES FUMEES D'OXYDES DE SOUFRE): EAU (EMET DES VAPEURS TOXIQUES ET INFLAMMABLES DE SULFURE D'HYDROGENE):BASES:HYPOCHLORITE DE CALCIUM:REACTION VIOLENTE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES (POUMONS): CEPHALEE, NAUSEE, FATIGUE: DIMINUTION DE LA FREQUENCE ET AUGMENTATION DE L'AMPLITUDE DE LA RESPIRATION.

(3) Chroniques: IRRITATION DES MEMBRANES MUQUEUSES: DIMINUTION DE LA SENSIBILITE OLFACTIVE
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0,00026 PPM

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.50000	1.00000	2.00000	3.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	391
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	ETHYLMORPHOLINE
② Autre nom	ETHYL-4 MORPHOLINE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS, FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
ARROSER D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES POUR LES GARDER AU FRAIS.
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Nom	ETHYLMORPHOLINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES. AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR
SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H13NO	115.20		X			INCOLORE	AMMONIACAL

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
25.0	0.9160	0.9100	-63.00	138.60		32.20

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
185	5.00	4.00	1.0			MISCIBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A COMBUSTION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES (AMMONIAC, OXYDES D'AZOTE ET MONOXYDE DE CARBONE).

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS, OXYDANTS FORTS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: VISION BROUILLEE (OEDEME DE LA CORNEE, REVERSIBLE)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
20.00000	94.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	392
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 12 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	FENSULFOTHION
② Autre nom	O,O-DIETHYL O-(PARA-(METHYLSULFINYL)PHENYL) PHOSPHOROTHIOATE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des dechets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	FENSULFOTHION

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C11H17O4PS2	308.35		X			BRUN	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.2020					

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
S'OXYDE FACILEMENT A L'AIR.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
MATERIAUX ALCALINS, OXYDANTS FORTS, EAU (L'HYDROLYSE)

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES   PEAU   VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: VISION BROUILLEE,MYOSIS,CEPHALEE,VERTIGE, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENT,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE,ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE, CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.10000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	393
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 04

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	FER, OXYDE DE (FUMEES)
(2) Autre nom	FUMEES D'OXYDE DE FER
(3) Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
(6) Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Nom	FER, OXYDE DE (FUMEES)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	FUMEE	BRUN-ROUX	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
HYPOCHLORITE DE CALCIUM, ALUMINIUM, CARBURE DE CESIUM, HYDRAZINE, OXYDE D'ETHYLENE

(24) Polymérisation: [ ] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: GOUT METALLIQUE

(3) Chroniques: SIDEROSE POSSIBLE (PNEUMOCONIOSE BENIGNE); DIFFICULTES RESPIRATOIRES POSSIBLES (TOUX, SOUFFLE COURT)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25 C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	394
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 01 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	FERBAM
② Autre nom	FERRIC DIMETHYLDITHIOCARBAMATE
③ Utilisation	FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUI
ET D'IGNITION.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	FERBAM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H18FEN3S6	416.50			X	POUDREUX	BRUN FONCE	DESAGREABLE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.1200	

(22) Stabilité: [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE, EMET DES FUMEES TOXIQUES: SE DECOMPOSE SI ENTREPOSE TROP LONGTEMPS A LA CHALEUR (180C) OU A L'HUMIDITE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES: TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX: ANIMAL (INTOXICATION SEVERE): DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL

(3) Chroniques: SENSIBILISATION: PEAU

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	395
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	82 06 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	FERROUS CHLORIDE
② Autre nom	DICHLORURE DE FER
③ Utilisation	MORDANT A TEINTURE, AGENT REDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets: DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	FERROUS CHLORIDE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL2FE	126.75			X	DELIQUESCENT	LIME	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	3.1600		672.00	1023.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT, IL SE DECOMPOSE EN TRICHLORURE DE FER ET OXYDE DE FER.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? METAUX ALCALINS, OXYDE D'ETHYLENE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION SEVERE: VOIES RESPIRATOIRES, YEUX, PEAU
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	1.00000 à 25° C		2.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	396
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 22

Identification et utilisation du produit

① Nom	FERROVANADIUM (POUSSIERES)
② Autre nom	FERROVANADIUM DUST
③ Utilisation	FABRICATION D'ACIER INOXYDABLE AU VANADIUM

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: SABLE SEC, POUDRE SECHE DE GRAPHITE
	Techniques spéciales:
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FERROVANADIUM (POUSSIERES)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CFEV				X	POUSSIERES	FONCE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			1500.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
400						INSOLUBLE	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES); ANIMAL: BRONCHITE OU PNEUMONIE (INTOXICATION SEVERE)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	1.00000 à 25° C		3.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	397
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 09

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	FIBRE DE VERRE
(2) Autre nom	FIBERGLASS
(3) Utilisation	AGENT D'ISOLATION, MATERIAU DE CONSTRUCTION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des dechets METTRE A LA POUBELLE.
(4) Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FIBRE DE VERRE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	FIBREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection effective ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [ ] Oui [X] Non Si oui, lesquelles?

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: DERMATITE DE CONTACT IRRITANTE: ROUGEURS, DEMANGEAISONS, ENFLURE

(3) Chroniques: SOUFFLE COURT, TOUX SECHE: TOLERANCE A L'EFFET IRRITANT

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	10.00000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	398
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 01 15

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	FLUOR
(2) Autre nom	FLUORINE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS FLUORES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction

S'IL Y A FUITE DE FLUOR, NE PAS UTILISER D'EAU; LA FORMATION DE FLUORURES POURRAIT ENTRAINER LA RUPTURE DES CONTENANTS EN VERRE.
NOTE: EXPOSES A LA CHALEUR LES CONTENANTS PEUVENT SE RUPTURER.

Techniques spéciales

EN RAISON DES RISQUES ELEVES D'EXPLOSION, QUITTER LES LIEUX. SI VOUS DEVEZ INTERVENIR FAITES-LE A DISTANCE. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

(3) Fuites ou accidents

Mesures

FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

Traitements des déchets

METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 25 PPM

(5) Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS EN CAOUTCHOUC.

(6) Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES OU REDUCTRICES.
CONSERVER A L'ABRI DES METAUX.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FLUOR

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. CONSULTER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F2	38.00	X				JAUNE VERT	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.2			-219.61	-188.13		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	761.00	1.70					

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? EN PRESENCE D'HUMIDITE, IL FORME DU FLUORURE D'HYDROGENE (HF), UN GAZ TOXIQUE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? L'EAU. IL Y A RISQUE D'EXPLOSION EN PRESENCE DE: SUBSTANCES ORGANIQUES, MATIERES OXYDABLES, AGENTS REDUCTEURS, METAUX (ET LEURS OXYDES, SULFURES, HYDRURES, CYANURES & PHOSPHURES)
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU
Effets (2) Aigus	IRRITATION GRAVE: PEAU, YEUX, MUQUEUSES, VOIES RESPIRATOIRES. BRULURES CHIMIQUES DE LA PEAU ET DES YEUX, ULCERATION POSSIBLE DE LA CORNEE; DIFFICULTES RESPIRATOIRES GRAVES (APRES DELAI), OEDEME PULMONAIRE POSSIBLE; ANIMAL: DYSPNEE, LETHARGIE, IRRITATION DU NEZ, LARMOIEMENTS, DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX (INTOXICATION GRAVE); NOTE: FORMATION DE FLUORURE D'HYDROGENE EN PRESENCE D'HUMIDITE.
Effets (3) Chroniques	ANEMIE: PERTE DE POIDS, FAIBLESSE; OSTEOPATHIE FLUOREE (FLUOROSE): FRAGILITE DES OS, RIGIDITE DES JOINTURES, DECALCIFICATION DES OS ANIMAL: LESIONS HEPATIQUES ET RENALES
(4) Tératogènes	(5) Mutagènes — (6) Cancérogènes —
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	2.00000	2.00000	4.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	399
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUOROBORATE D'ETAIN
② Autre nom	TIN FLUOROBORATE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.	
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.	
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 400 MG/M3	
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage		

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FLUOROBORATE D'ETAIN

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
B2F8SN	292.30			X			

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? CHLORE, TEREBENTINE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ETAIN: IRRITATION: YEUX, PEAU, MEMBRANES MUQUEUSES
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	400
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUOROBORATE DE NICKEL
② Autre nom	TETRAFLUOROBORATE DE NICKEL
③ Utilisation	PESTICIDE EXPERIMENTAL

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales NE PAS UTILISER D'EAU. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

Nom	FLUOROBORATE DE NICKEL

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
B2F8NI	232.33			X			

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE FORTEMENT, LE PRODUIT SE DECOMPOSE. DE PLUS, IL ABSORBE L'HUMIDITE ET TEND A S'AGGLOMERER
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX: DERMATITE (NICKEL ITCH): SENSATION DE BRULURE ET DE DEMANGEAISON SUIVIE D'UN ERYTHEME ET D'ERUPTIONS NODULAIRES SUR LES DOIGTS, POIGNETS ET AVANT-BRAS, LES NODULES PEUVENT S'ULCERER, CETTE DERMATITE PEUT ETRE ACCOMPAGNEE DE FIEVRE QUI DISPARAIT GENERALEMENT AU BOUT D'UNE SEMAINE; SI INGERE: IRRITATION DE LA BOUCHE ET DE L'ESTOMAC AVEC NAUSEES ET VOMISSEMENTS
	(3) Chroniques	SENSIBILISATION: DERMATITE ECZEMATEUSE LOCALISEE AU POINT DE CONTACT OU GENERALISEE (NEURODERMATITE), CETTE DERMATITE ALLERGIQUE DE CONTACT PERSISTE TRES LONGTEMPS APRES LE RETRAIT DE L'EXPOSITION; INFLAMMATION DES VOIES RESPIRATOIRES
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes: CANCEROGENE SUSPECTE
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.10000		0.30000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	401
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUOROTRICHLOROMETHANE
② Autre nom	TRICHLOROFLUOROMETHANE
③ Utilisation	AGENT REFRIGERANT, SOLVANT POUR PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
NOTE: REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.
PRODUITS DE DECOMPOSITION: CHLORURE D'HYDROGENE, FLUORURE D'HYDROGENE, PHOSGENE, FLUORURE DE CARBONYLE, OXYDES DE CARBONE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 10,000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES METAUX.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FLUOROTRICHLOROMETHANE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CCL3F	137.38		X		VOLATIL	INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
5.0	1.4940		-111.00	23.70		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	690.00	5.04				1.1000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE FLUORURES ET DE CHLORURES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? METAUX CHIMIQUEMENT ACTIFS: SODIUM, POTASSIUM, CALCIUM, ALUMINIUM EN POUDRE, ZINC, MAGNESIUM, LITHIUM.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	DOMMAGES A LA CORNEE ET GELURES CUTANEES POSSIBLES AU CONTACT DU PRODUIT LIQUEFIE: SI INHALE EN FORTES CONCENTRATIONS : POSSIBILITE D'ASPHYXIE SIMPLE, DE BRONCHOSPASMES, D'ATTEINTE CARDIAQUE, DE NARCOSE ET DE MORT ANIMAL : IRRITATION DE LA PEAU ET DES YEUX, ARYTHMIE CARDIAQUE
	(3) Chroniques	ACTION DEGRAISSANTE AU CONTACT PROLONGE ET REPETE AVEC LA PEAU
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1000.00000	5600.00000	1250.00000	7000.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	402
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	FLUORURE CHROMEUX
(2) Autre nom	CHROME, DIFLUORURE DE
(3) Utilisation	CATALYSEUR, AGENT DE PLACAGE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité

☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?

INFORMATION INCONNUE

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

(3) Fuites ou accidents

Mesures

RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

(5) Manipulation

PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

(6) Entreposage

CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Nom	FLUORURE CHROMEUX

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CRF2	90.01			X	CRISTALLIN	BLEU-VERT	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		3.7900	894.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20 °C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
S'OXYDE EN TRIOXYDE DE CHROME(III) LORSQUE CHAUFFE. SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES, OXYDANTS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: IRRITATION SEVERE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25 C
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	403
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 13

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	FLUORURE CUIVRIQUE
(2) Autre nom	CUPRIC FLUORIDE
(3) Utilisation	FABRICATION D'ELECTRODES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT DE VERRE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FLUORURE CUIVRIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE DU LAIT.
CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CUF2	101.54			X	CRISTALLIN		

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		4.8500				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						47.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
IL DEVIENT BLEU SI EXPOSE A L'AIR HUMIDE (DEVIENT DIHYDRATE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
IL S'HYDROLYSE EN EAU CHAUDE POUR FORMER LE FLUOROHYDROXYDE DE CUIVRE (CUFOH)

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: PAR ANALOGIE AVEC LE FLUORURE DE SODIUM: IRRITATION: PEAU, YEUX, MUQUEUSES; SI INGERE: SALIVATION, BRULEMENTS OU CRAMPES ABDOMINALES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, DESHYDRATATION, SOIF; FAIBLESSE MUSCULAIRE, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS EPILEPTIFORMES POSSIBLES

(3) Chroniques: PAR ANALOGIE AVEC LE FLUORURE DE SODIUM: ERUPTIONS CUTANEES; FLUOROSE POSSIBLE: FRAGILITE DES OS, RIGIDITE DES JOINTURES, CALCIFICATION DES LIGAMENTS

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	404
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE D'AMMONIUM
② Autre nom	AMMONIUM FLUORIDE
③ Utilisation	AGENT DE PRESERVATION DU BOIS, AGENT ANTISEPTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS
③ Fuites ou accidents	Mesures COUVRIR DE POUDRE DE SOUDE, MELANGER ET NEUTRALISER AVEC DE L'ACIDE CHLORHYDRIQUE 6M. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des dechets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres LUNETTE, GANTS CAOUTCHOUC
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Nom	FLUORURE D'AMMONIUM

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DU LAIT, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H4FN	37.05			X	POUDRE DELIQUESCENTE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.0009					

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						1000.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE IL SE DECOMPOSE AVANT SON POINT DE FUSION, EN LIBERANT DE L'AMMONIAC ET DU FLUORURE D'HYDROGENE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU CHAUDE, VERRE, SELS DE QUININE, SELS SOLUBLES DE CALCIUM, LES AGENTS OXYDANTS FORTS: EN PARTICULIER LE CHLORATE DE POTASSIUM ET LE NITRITE DE SODIUM.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRIRATION ET CORROSION: PEAU, YEUX: SI INGERE: NAUSEES, SALIVATION, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE, GASTROENTERITE HEMORRAGIQUE, FAIBLESSE MUSCULAIRE, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS, COLLAPSUS VASCULAIRE; INTOXICATION GRAVE: AUGMENTATION DE LA FREQUENCE RESPIRATOIRE SUIVIE D'UNE DEPRESSION DES CENTRES RESPIRATOIRES, MORT POSSIBLE PAR ARRET RESPIRATOIRE
	(3) Chroniques	FLUOROSE: FRAGILITE DES OS, RIGIDITE DES JOINTURES, DECALCIFICATION DES OS
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.50000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	405
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 25

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	FLUORURE D'ARGENT
(2) Autre nom	SILVER FLUORIDE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS FLUORES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité		☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
(3) Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage		CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FLUORURE D'ARGENT

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AGF	126.88			X	FEUILLETS	JAUNE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.8520	435.00	1150.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						1800.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? TRES HYGROSCOPIQUE: FONCIT A LA LUMIERE: A L'AIR HUMIDE, IL FORME UN FLUORURE BASIQUE INSOLUBLE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES: REACTION VIOLENTE AVEC LE BORE, L'HYDRURE DE CALCIUM, LE POTASSIUM, LE SODIUM, LE SILICIUM, LE SULFOXYDE DE DIMETHYLE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	CORROSION DES TISSUS AFFECTES
Effets (3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ARGENT INORGANIQUES: ARGYRIE: COLORATION GRIS-NOIR DE LA PEAU, DE LA CONJONCTIVE ET DES MUQUEUSES
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.01000		0.03000

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	406
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 06 17

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE D'HYDROGENE
② Autre nom	ACIDE FLUORHYDRIQUE
③ Utilisation	AGENT POLISSANT, AGENT FLUORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
S'IL Y A DEVERSEMENT OU FUITE, NE PAS UTILISER D'EAU. PETIT FEU: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE. GRAND FEU: MOUSSES.

Techniques spéciales
S'IL N'Y A PAS DE FUITE, ARROSER D'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES A LA CHALEUR. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.

③ Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets
LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 20 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS EN CAOUTCHOUC.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DU GEL.

Gouvernement du Québec

Nom	FLUORURE D'HYDROGENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HF	20.01	X			TRANSPARENT	INCOLORE	SUFFOCANTE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.3		0.9910	-83.55	19.51		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	920.00	1.27	4.0			MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE. LORSQUE CHAUFFE, IL EMET DES VAPEURS TOXIQUES & IRRITANTES DE FLUORURE D'HYDROGENE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
TOUT CONTACT AVEC LES METAUX, VERRES, CERAMIQUES, PRODUITS A BASE DE SILICIUM, CARBONATES, SULFURES, CYANURES CONDUIT A L'EMISSION DE GAZ TOXIQUES. BASES.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme:** VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus:** IRRITATION ET CORROSION: PEAU (DOULEUR, ERYTHEME, VESICULES, ULCERATION PROFONDE, NECROSE), YEUX (LARMOIEMENT, CONJONCTIVITE, ULCERATION, DOMMAGE A LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES; SI INHALE: BRONCHITE, DYSPNEE PARFOIS ASTHMATIFORME, OEDEME PULMONAIRE; SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEUR ABDOMINALE, DIARRHEE CHOC, MORT POSSIBLE; HYPOCALCEMIE; ATTEINTE HEPATO-RENALE POSSIBLE

(3) **Chroniques:** ANEMIE, PERTE DE POIDS, FAIBLESSE; FLUOROSE: FRAGILITE DES OS, RIGIDITE DES JOINTURES, CALCIFICATION DES LIGAMENTS; PERTURBATION DU METABOLISME RESPIRATOIRE ET ENERGETIQUE DES CELLULES

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) **Autres:** EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions:**

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
3.00000	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	407
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE D'YTTERBIUM
② Autre nom	TRIFLUORURE D'YTTERBIUM
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage		

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FLUORURE D'YTTERBIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F3YB	230.04			X			

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			1157.00	2200.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymerisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	INFORMATION INCONNUE
	(3) Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	408
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise a jour	85 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE D'YTTRIUM
② Autre nom	TRIFLUORURE D'YTTRIUM
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	FLUORURE D'YTTRIUM

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F3Y	145.90			X	POUDREUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		4.0100	1387.00	2230.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE FLUORURES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	INFORMATION INCONNUE
	(3) Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	409
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise a jour	85 09 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE DE CADMIUM
② Autre nom	CADMIUM, FLUORURE DE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES, FABRICATION DE CERAMIQUE OU DE VERRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Suite à la page suivante

Nom	FLUORURE DE CADMIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CDF2	150.41			X	CRISTALLIN	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		6.3300	1049.00	1748.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						43.0000	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non — Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:
PAR ANALOGIE AU CHLORURE DE CADMIUM: SI INGERE: POSSIBILITE DE NAUSEES, DE VOMISSEMENTS, DE DOULEURS GASTRO-INTESTINALES, PROSTRATION, TROUBLES SENSORIELS: DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX, CONVULSIONS (INTOXICATION SEVERE):
VOIR AUSSI: FLUORURE DE SODIUM

(3) Chroniques:
ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE CADMIUM: EMPHYSEME, DOMMAGES RENAUX (PROTEINURIE), ANEMIE, EOSINOPHILIE, PERTE DE L'ODORAT, RHINITE CHRONIQUE, COLORATION JAUNE DES DENTS, ATTEINTE OSSEUSE

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.05000 à 25 °C		0.20000 à 25 °C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	410
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 12 17

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	FLUORURE DE CALCIUM
(2) Autre nom	DIFLUORURE DE CALCIUM
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES, CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS.
(3) Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FLUORURE DE CALCIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CAF2	78.09			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.1800	1403.00	2500.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0150	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
AU CONTACT D'AIR HUMIDE A 1200 DEGRES C, IL SE DECOMPOSE EN LIBERANT DU FLUORURE D'HYDROGENE ET DU MONOXYDE DE CALCIUM

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
AU CONTACT D'ACIDES MINERAUX CONCENTRES, IL Y A UN DEGAGEMENT DE FLUORURE D'HYDROGENE

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	INHALATION DES POUSSIERES: IRRITATION POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(3) Chroniques	SI INGERE: TROUBLES DIGESTIFS (NAUSEES, VOMISSEMENTS, PERTE D'APPETIT, DIARRHEE OU CONSTIPATION); FLUOROSE: CALCIFICATION DES OS ET DES LIGAMENTS.
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	411
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 12 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE DE CARBONYLE
② Autre nom	FLUOROFORMYL FLUORIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EN CAS DE FUITE, IL EST PREFERABLE DE NE PAS UTILISER D'EAU PUISQUE LE FLUORURE D'HYDROGENE LIBERE PEUT ENDOMMAGER LES CONTENANTS EN VERRE.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures: FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR. METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets: POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FLUORURE DE CARBONYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. CONSULTER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CF2O	66.01	X			HYGROSCOPIQUE	INCOLORE	PIQUANT

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			-114.00	-83.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT EST HYGROSCOPIQUE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
EN PRESENCE D'EAU, LE PRODUIT S'HYDROLYSE EN LIBERANT DU FLUORURE D'HYDROGENE.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

② Aigus: IRRITATION GRAVE ET CORROSION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES, MUQUEUSES: INTOXICATION GRAVE: INFLAMMATION ET OEDEME PULMONAIRE, COLLAPSUS CARDIO-VASCULAIRE, DOMMAGES PULMONAIRE POUVANT ENTRAINER LA MORT.

③ Chroniques:

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	15.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	412
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE DE CESIUM
② Autre nom	CESIUM FLUORIDE
③ Utilisation	CATALYSEUR, AGENT DE DESHYDRATATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FLUORURE DE CESIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE DU LAIT.
CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CSF	151.91			X	CRISTALLIN	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.1150	682.00	1253.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						3665.0000	

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
TRES HYGROSCOPIQUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:
PAR ANALOGIE AVEC LE FLUORURE DE SODIUM: IRRITATION: PEAU, YEUX, MUQUEUSES; SI INGERE: SALIVATION, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, DESHYDRATATION, SOIF; FAIBLESSE MUSCULAIRE, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS EPILEPTIFORMES POSSIBLES; CHOC CARACTERISE PAR: PALEUR, POULS FAIBLE ET IRREGULIER, PEAU MOITE ET FROIDE, CYANOSE, PUPILLES DILATEES, PARALYSIE DES MUSCLES DE LA DEGLUTITION,

(3) Chroniques:
EFFETS AIGUS (SUITE): SPASMES DES EXTREMITES, MORT POSSIBLE; URTICAIRE POSSIBLE
EFFETS CHRONIQUES: PAR ANALOGIE AVEC LE FLUORURE DE SODIUM: ERUPTIONS CUTANEES; FLUOROSE: FRAGILITE DES OS, RIGIDITE DES JOINTURES, CALCIFICATION DES LIGAMENTS

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	413
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE DE LANTHANE
② Autre nom	LANTHANUM FLUORIDE
③ Utilisation	FABRICATION D'ELECTRODES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	FLUORURE DE LANTHANE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F3LA	195.91			X	CRISTALLIN	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		5.9360	1493.00	2330.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES DE FLUORURES: HYGROSCOPIQUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, VAPEURS D'ACIDES, AGENTS OXYDANTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES FLUORURES: IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES MEMBRANES MUQUEUSES: SI INGERE: NAUSEES, BRULEMENTS OU CRAMPES ABDOMINALES, DIARRHEE
	(3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES FLUORURES: FLUOROSE:: CALCIFICATION DES OS ET DES LIGAMENTS
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	414
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE DE LITHIUM
② Autre nom	LITHIUM FLUORIDE
③ Utilisation	SOUDURE, FABRICATION DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. DES FUMEES TOXIQUES DE FLUORURES PEUVENT SE DEGAGER LORS D'UN INCENDIE.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.	

Gouvernement du Québec

Nom	FLUORURE DE LITHIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
FLI	25.94			X	CRISTAUX OU POUDRE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		2.6400	848.00	1681.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						2.5000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? HYGROSCOPIQUE: IL COMMENCE A SE SUBLIMER A 1100-1200 DEGRES C.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES; EN PRESENCE D'ACIDE FLUORHYDRIQUE, IL FORME LE BIFLUORURE (LIHF2): AU CONTACT D'HYDROXYDE DE LITHIUM, IL FORME UN SEL DOUBLE DE LITHIUM: LIF.LIOH
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION SEVERE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; FORMATION POSSIBLE D'ACIDE FLUORHYDRIQUE AU NIVEAU DE L'ESTOMAC
	(3) Chroniques	FLUOROSE: FRAGILITE DES OS, RIGIDITE DES JOINTURES, CALCIFICATION DES LIGAMENTS
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	415
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE DE MAGNESIUM
② Autre nom	MAGNESIUM FLUORIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUES OU VERRES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FLUORURE DE MAGNESIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F2MG	62.31			X	CRISTAUX	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	3.1480		1261.00	2239.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.0760	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:

(3) Chroniques: FLUOROSE POSSIBLE: CALCIFICATION DES OS ET DES LIGAMENTS

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	416
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE DE POTASSIUM
② Autre nom	POTASSIUM FLUORIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES ET D'INSECTICIDES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET ENTREPOSER DANS DES RECIPIENTS DE FER, D'ACIER OU D'ALUMINIUM. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC, A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FLUORURE DE POTASSIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE DU LAIT.
CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
FK	58.10			X	POUDREUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		2.4810	859.90	1505.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						964.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? HYGROSCOPIQUE; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? IL REAGIT VIOLEMMENT EN PRESENCE DE PLATINE ET DE TRIFLUORURE DE BROME; SI EN CONTACT AVEC DES ACIDES, IL PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	PAR ANALOGIE AU FLUORURE DE SODIUM: IRRITATION: PEAU, YEUX, MUQUEUSES; SI INGERE: GOUT SALE OU DE SAVON, SALIVATION, NAUSEES, BRULEMENTS OU CRAMPES ABDOMINALES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE (PEUT ETRE SANGUINOLENTE), DESHYDRATATION, SOIF; FAIBLESSE MUSCULAIRE, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS EPILEPTIFORMES POSSIBLES; CHOC CARACTERISE PAR: PALEUR, POULS FAIBLE ET IRREGULIER, PEAU MOITE ET FROIDE, CYANOSE,
	(3) Chroniques	EFFETS AIGUS (SUITE): PUPILLES DILATEES, PARALYSIE DES MUSCLES DE LA DEGLUTITION, SPASMES DES EXTREMITES, MORT POSSIBLE; URTICAIRE POSSIBLE CHRONIQUES: PAR ANALOGIE AVEC LE FLUORURE DE SODIUM: ERUPTIONS CUTANEES; FLUOROSE: FRAGILITE DES OS, RIGIDITE DES JOINTURES, CALCIFICATION DES LIGAMENTS
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	417
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE DE RUBIDIUM
② Autre nom	RUBIDIUM FLUORIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE DENTIFRICES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des dechets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	FLUORURE DE RUBIDIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DU LAIT, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
FRB	104.47			X			

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.5570	795.00	1410.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						1360.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES FLUORURES: IRRITATION: PEAU, YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES; SI INGERE: SALIVATION, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, DOULEURS ABDOMINALES, FAIBLESSE MUSCULAIRE, SPASME CARPO-PEDAL, CONVULSIONS (POSSIBLES), RESPIRATION RAPIDE, MORT PAR PARALYSIE RESPIRATOIRE. SI LA MORT NE SURVIENT PAS IMMEDIATEMENT, POSSIBILITE DE JAUNISSE ET D'OLIGURIE APRES UN CERTAIN DELAI
	(3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES FLUORURES: FLUOROSE: FRAGILITE DES OS, RIGIDITE DES JOINTURES, CALCIFICATION DES LIGAMENTS
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	418
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE DE SODIUM
② Autre nom	SODIUM FLUORIDE
③ Utilisation	FABRICATION D'INSECTICIDES, AGENT FLUORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction SI IMPLIQUE DANS UN INCENDIE: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des dechets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom: FLUORURE DE SODIUM

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE DU LAIT. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
FNA	42.00			X	POUDREUX, CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.7800	993.00	1700.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						42.2000	

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES D'OXYDE DE SODIUM ET DE FLUORURES.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
EMET DU FLUORURE D'HYDROGENE AU CONTACT D'ACIDES; AGENTS OXYDANTS.

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES   VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU, YEUX, MUQUEUSES; SI INGERE: GOUT SALE OU DE SAVON, SALIVATION, NAUSEES, BRULEMENTS OU CRAMPES ABDOMINALES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE (PEUT ETRE SANGUINOLENTE), DESHYDRATATION, SOIF; FAIBLESSE MUSCULAIRE, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS EPILEPTIFORMES POSSIBLES; CHOC CARACTERISE PAR: PALEUR, POULS FAIBLE ET IRREGULIER, PEAU MOITE ET FROIDE, CYANOSE, PUPILLES DILATEES.

(3) **Chroniques**: EFFETS AIGUS (SUITE): PARALYSIE DES MUSCLES DE LA DEGLUTITION, SPASMES DES EXTREMITES, MORT POSSIBLE; URTICAIRE POSSIBLE
EFFETS CHRONIQUES : ERUPTIONS CUTANEES; FLUOROSE : FRAGILITE DES OS, RIGIDITE DES JOINTURES, CALCIFICATION DES LIGAMENTS

(4) **Tératogènes**:
(5) **Mutagènes**:
(6) **Cancérogènes**:
(7) **Autres**:
(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	2.50000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	419
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	FLUORURE DE THIONYLE
(2) Autre nom	SULFUROUS OXYFLUORIDE
(3) Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
(3) Fuites ou accidents	Mesures OUVRIR LES FENETRES.
	Traitements des déchets METTRE UNE VENTILATION FORCEE. LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FLUORURE DE THIONYLE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F2OS	86.07	X				INCOLORE	SUFFOCANTE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			-129.50	-43.80		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AU CONTACT D'EAU OU DE VAPEURS D'EAU, IL DEGAGE DES FUMEES ET VAPEURS TOXIQUES DE FLUORURE D'HYDROGENE ET DE DIOXYDE DE SOUFRE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION SEVERE DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES; IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	420
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE DE TRIBUTYLETAIN
② Autre nom	TRIBUTYLTIN FLUORIDE
③ Utilisation	STABILISATEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	FLUORURE DE TRIBUTYLETAIN

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H27FSN	309.08			X	PRISMES	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.2500	244.00	341.50		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DE LA PEAU ET DES YEUX; ANIMAL: SI INHALE: FAIBLESSE EXTREME (PROSTRATION), SALIVATION, ETERNUEMENTS, LARMOIEMENTS, SAIGNEMENTS DE NEZ, CHUTE DES PAUPIERES
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		0.20000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	421
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	FLUORURE FERREUX
② Autre nom	FERROUS FLUORIDE
③ Utilisation	CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	FLUORURE FERREUX

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F2FE	93.84			X	POUDRE OU CRISTAUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.0900				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SUBLIME A ENVIRON 1100 DEGRES CELSIUS

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: INFORMATION INCONNUE

(3) Chroniques: INFORMATION INCONNUE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	1.00000		2.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	422
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 14

Identification et utilisation du produit

① Nom	FORMALDEHYDE
② Autre nom	ALDEHYDE FORMIQUE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
OUVRIR LES FENETRES.

Traitements des déchets
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 100 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
ENTREPOSER A UNE TEMPERATURE SE SITUANT ENTRE 16 ET 35 DEGRES CELSIUS.
CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	FORMALDEHYDE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH2O	30.03	X				INCOLORE	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
1.0			-92.00	-19.50		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
300	1946.70		7.0	9.1		550.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
AU CONTACT DE L'AIR, IL S'OXYDE EN ACIDE FORMIQUE; LORSQUE NON STABILISE, A UNE FORTE TENDANCE A POLYMERISER.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, ACIDES FORTS

(24) **Polymérisation** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
TOUTES CONDITIONS: CE PRODUIT POLYMERISE TRES FACILEMENT

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION GRAVE : YEUX (LARMOIEMENTS), VOIES RESPIRATOIRES, PEAU; BRULEMENTS DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, TOUX; OEDEME PULMONAIRE, MORT

(3) Chroniques: DEMANGEAISONS AUX YEUX, GORGE SECHE, MAL DE GORGE, TOUX, ETERNUEMENTS, MAUX DE TETE, BRONCHITE, TROUBLES DU SOMMEIL, SOIF, SENSATION DE PICOTEMENTS DES MUQUEUSES; POSSIBILITE D'ATTEINTE HEPATIQUE
NOTE: EN SOLUTION, POSSIBILITE DE SENSIBILISATION (PEAU, POUMONS)

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes: CANCEROGENE POSSIBLE

(7) Autres: EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
2.00000	3.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	423
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	FORMAMIDE
(2) Autre nom	METHANAMIDE
(3) Utilisation	SOLVANT POUR PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
BRUME D'EAU, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE.
N.B. L'EAU OU LA MOUSSE D'ALCOOL PEUVENT FORMER DE L'ECUME.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES
NOTE: A PARTIR DE 90C, IL PEUT EMETTRE DU CYANURE D'HYDROGENE

(3) Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES

(5) Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

(6) Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Nom	FORMAMIDE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH3NO	45.04		X		VISQUEUX	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1334		2.55	111.00		154.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
500		1.55				MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE. SE DECOMPOSE A DES TEMPERATURES EXCEDANT 150 C ET EMET: AMMONIAC, OXYDES DE CARBONE, CYANURE D'HYDROGENE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, ACIDES, ALCALIS, IODE, PYRIDINE, TRIOXYDE DE SOUFRE; ATTAQUE LE CUIVRE ET LE BRONZE; S'HYDROLYSE A LA TEMPERATURE AMBIANTE (SURTOUT EN PRESENCE D'ACIDES OU BASES)

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU, YEUX (DOMMAGES CORNEENS POSSIBLES), MEMBRANES MUQUEUSES.

(3) **Chroniques**:

(4) **Tératogènes**: TERATOGENE POSSIBLE — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**: EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
20.00000	30.00000 à 25° C	30.00000	45.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	424
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 02 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	FORMIATE D'ETHYLE
② Autre nom	FORMATE D'ETHYLE
③ Utilisation	PRODUIT ORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 8000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FORMIATE D'ETHYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H6O2	74.08		X			INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
31.0	0.9236		-80.00	53.00	-20.00	-28.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
455	194.00	2.55	2.8				

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
INSTABLE A L'AIR HUMIDE. SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS, LES BASES, LES ACIDES.
EN PRESENCE D'EAU, IL S'HYDROLYSE GRADUELLEMENT EN ACIDE FORMIQUE ET ETHANOL

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: SOMNOLENCE, FATIGUE, PERTE DE CONSCIENCE, ANESTHESIE; INTOXICATION GRAVE: NARCOSE;
ANIMAL: OEDEME PULMONAIRE

(3) **Chroniques**: IRRITATION DE LA PEAU

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
100.00000	300.00000	150.00000	450.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	425
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 10

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	FORMIATE DE METHYLE
(2) Autre nom	FORMATE DE METHYLE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques speciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
(3) Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des dechets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES.
(6) Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, MIS A LA MASSE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.

Nom	FORMIATE DE METHYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H4O2	60.05		X		VOLATIL	INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
203.6	0.9800		-99.80	31.80	-18.89	-32.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20 °C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
449	476.00	2.07	5.0			300.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT, PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ACIDES, BASES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX (CONJONCTIVITE, NEVRITE OPTIQUE), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: SI INHALE OU INGERE: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: SOMNOLENCE, DIMINUTION DE LA VIGILANCE, PERTE DE CONSCIENCE, NARCOSE (INTOXICATION GRAVE)
ANIMAL: OEDEME PULMONAIRE

(3) **Chroniques**: DERMATOSE (ASSECHEMENT ET FISSURATION DE LA PEAU)

(4) **Tératogènes**: (5) **Mutagènes**: (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
100.00000	250.00000	150.00000	275.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	426
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	FUMARATE FERREUX
② Autre nom	2-BUTENEDIOIC ACID (E)-, IRON(2+) SALT (1:1)
③ Utilisation	MEDICAMENT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	FUMARATE FERREUX

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C4H3FEO4	169.91			X	POUDRE, GRANULES	BRIQUE	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		2.4350				

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						1.4000	

22 Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES (LIBERATION D'ACIDE FUMARIQUE)
24 Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	SI INGERE EN GRANDE QUANTITE: DOULEURS ABDOMINALES, CORROSION DES VOIES DIGESTIVES, DIARRHEE SANGUINOLENTE, VOMISSEMENTS DE SANG, PALEUR, CYANOSE, LASSITUDE, SOMNOLENCE, HYPOTENSION, HYPERVENTILATION (ACIDOSE), FIEVRE, COLLAPSUS CARDIO-VASCULAIRE, DOMMAGES HEPATIQUES, MORT (INTOXICATION SEVERE)
	3 Chroniques	
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	1.00000 à 25°C		2.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	427
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	FUMEES DE CHLORURE DE ZINC
② Autre nom	ZINC CHLORIDE (FUMES)
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques speciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets
④ Équipements de protection pour	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 2000 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FUMEES DE CHLORURE DE ZINC

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz / Liquide / Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
			FUMEES	BLANC	ACRE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)

22 Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	2 Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX (CONJONCTIVITE), MEMBRANES MUQUEUSES: ULCERATION DES VOIES RESPIRATOIRES: TOUX AVEC EXPECTORATIONS, DYSPNEE, SENSATION DE CONSTRICTION THORACIQUE, RESPIRATION BRUYANTE, NAUSEES, DOULEURS EPIGASTRIQUES, CYANOSE, OEDEME PULMONAIRE (APRES UN DELAI DE QUELQUES HEURES), MORT POSSIBLE
	3 Chroniques	
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	ANIMAL: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	1.00000 à 25 °C		2.00000 à 25 °C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	428
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	FUMEES DE SOUDAGE
② Autre nom	FUMEES DE SOUDAGE (TOTALITE DES PARTICULES)
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures
	Traitements des déchets
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FUMEES DE SOUDAGE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
				X	PARTICULES		

7 Limite de détection olfactive	8 Densité	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion	11 Point d'ébullition	12 Point d'éclair fermé	13 Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml		°C	°C	°C	°C

14 T° Auto-ignition	15 Tension de vapeur (20°C)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C)	21 Granulométrie
°C	mm					g/l	Microns

22 Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	2 Aigus	ON ESTIME QU'IL EXISTE ENVIRON 5000 TYPES DE FUMEES DE SOUDAGE. LA FUMEE GENEREE PAR CHACUN DES PROCEDES A UNE COMPOSITION CHIMIQUE PARTICULIERE QUI VARIE EN FONCTION DES PARAMETRES DE SOUDAGE UTILISES. AINSI, POUR EVALUER LES RISQUES RELIES A LA SANTE DES TRAVAILLEURS ON DOIT, POUR CHAQUE TYPE DE FUMEE S'EN REMETTRE AUX CONTAMINANTS CHIMIQUES QUI LA COMPOSENT
	3 Chroniques	
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ 5.00000 à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	429
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	FURFURAL
② Autre nom	ALDEHYDE FURFURYLIQUE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT DE BLANCHIMENT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. L'EAU PEUT ETRE UTILISEE POUR REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 250 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	FURFURAL

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H4O2	96.08		X			INCOLORE	AMANDE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.1	1.1563		-36.50	161.70	60.00	68.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
315	2.00	3.31	2.1			83.0000	

(22) Stabilité — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
IL NOIRCIT SI EXPOSE A LA LUMIERE OU A L'AIR. SI CHAUFFE A
LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
REAGIT VIOLEMMENT AU CONTACT D'AGENTS OXYDANTS FORTS,
D'ACIDES FORTS, BASES FORTES.

(24) Polymérisation — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
LUMIERE,AIR,SI CHAUFFE,CONTACT AVEC: ACIDES MINERAUX,ALCALIS

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX (DOMMAGES GRAVES), MEMBRANES MUQUEUSES; EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION: PEAU, YEUX (PICOTEMENT, LARMOIEMENT, ROUGEUR), VOIES RESPIRATOIRES (ASSECHEMENT, DOULEUR, DIFFICULTES RESPIRATOIRES); EXPOSITION A DE FORTES CONCENTRATIONS: OEDEME PULMONAIRE

(3) Chroniques: DERMITE DE CONTACT; POSSIBILITE DE SENSIBILISATION DE LA PEAU; EXPOSITION AUX VAPEURS: MAUX DE TETE, FATIGUE, PERTE DU SENS DU GOUT, ENGOURDISSEMENT DE LA LANGUE, TREMBLEMENTS, ETOURDISSEMENTS

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:
(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
5.00000	20.00000 à 25° C	15.00000	60.00000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	430
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	86 05 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	GERMANIUM, TETRAHYDRURE DE
② Autre nom	TETRAHYDRURE DE GERMANIUM
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
AU CONTACT DE L'AIR.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU. EN RAISON DES RISQUES DE REIGNITION EXPLOSIVE,NE PAS ETEINDRE LE FEU

Techniques spéciales
SI VOUS DEVEZ INTERVENIR, FAITES LE A DISTANCE.PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.

③ Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE NEOPRENE

⑤ Manipulation
MANIPULER SOUS ATMOSPHERE SECHE ET INERTE.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Nom	GERMANIUM, TETRAHYDRURE DE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
H4GE	76.63	X				INCOLORE	

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
			-165.09	-88.50		

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20 °C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? A 280C, LE PRODUIT SE SCINDE EN GERMANIUM ET HYDROGENE.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, AGENTS OXYDANTS, DERIVES HALOGENES. EN PRESENCE D'EAU, IL FORME DU GERMANIUM ET DE L'HYDROGENE (GAZ INFLAMMABLE ET EXPLOSIBLE)
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	2 Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; SI INHALE: TOUX, SUFFOCATION, DOULEUR A LA POITRINE, POSSIBILITE DE BRONCHITE ET DE PNEUMONITE; AGENT HEMOLYTIQUE (HEMOGLOBINURIE, DOMMAGES HEPATIQUES)
	3 Chroniques	
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25 °C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 °C)
0.20000	0.60000	0.60000	1.80000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	431
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	GLYCERINE (BROUILLARD)
② Autre nom	GLYCERINE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, FABRICATION DE PLASTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMENT
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. UTILISER DE L'EAU POUR REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	GLYCERINE (BROUILLARD)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H8O3	92.09		X		VISQUEUX	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.2613		17.90		160.00	177.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
393		3.17	0.9			MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? HYGROSCOPIQUE; SE DECOMPOSE AU POINT D'EBULLITION (290 DEGRES CELSIUS) EN DEGAGEANT DE L'ACROLEINE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? RISQUE D'EXPLOSION AU CONTACT D'AGENTS OXYDANTS FORTS: CHLORATE DE POTASSIUM, OXYDES DE CHROME, PERMANGANATE DE POTASSIUM, PEROXYDES, PERCHLORATES; ANHYDRIDE ACETIQUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU; SENSATION DE BRULURES ET LARMOIEMENTS AU CONTACT AVEC LES YEUX; EXPOSITION AUX BROUILLARDS: IRRITATION POSSIBLE DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES; SI INGERE A FORTES DOSES: MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, SOIF, DIARRHEE; CONVULSIONS POSSIBLES; HEMOLYSE, HEMOGLOBINURIE ET INSUFFISANCE RENALE POSSIBLES (TRES FORTES DOSES)
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	432
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	86 04 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	GRAPHITE NATUREL
② Autre nom	NATURAL GRAPHITE
③ Utilisation	COLORANT, LUBRIFIANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
EAU

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
ENFOUIR LES DECHETS.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	GRAPHITE NATUREL

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C	12.00			X	GRAS	NOIR	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	2.1230		3338.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS TRES FORTS

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets:

(2) Aigus:

(3) Chroniques: PNEUMOCONIOSE: TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, EXPECTORATIONS NOIRATRES, INSUFFISANCE PULMONAIRE

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	433
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 04

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	GRAPHITE SYNTHETIQUE
(2) Autre nom	BLACK LEAD
(3) Utilisation	COLORANT, LUBRIFIANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

(1) Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI CHAUFFE FORTEMENT.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction

EAU

Techniques spéciales

(3) Fuites ou accidents

Mesures

RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets

POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

(5) Manipulation

PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

(6) Entreposage

CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	GRAPHITE SYNTHETIQUE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	GRAS	NOIR	INODORE

(7) Limite de détection olfactive	(8) Densité	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion	(11) Point d'ébullition	(12) Point d'éclair fermé	(13) Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml		°C	°C	°C	°C

(14) T° Auto-ignition	(15) Tension de vapeur (20°C)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C)	(21) Granulométrie
°C	mm					g/l	Microns

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? IL Y A RISQUE D'EXPLOSION OU DE FEU EN PRESENCE: DE FLUOR, DE TRIFLUORURE DE CHLORE, DE PEROXYDE DE POTASSIUM.
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES
Effets (2) Aigus	
Effets (3) Chroniques	PNEUMOCONIOSE
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	10.00000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	434
Date de publication	88 04 26
Date de dernière mise à jour	88 04 25

Identification et utilisation du produit

1 Nom	HAFNIUM
2 Autre nom	HAFNIUM METAL
3 Utilisation	FABRICATION D'ELECTRODES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

1 Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.
2 Feu ou explosion	Moyens d'extinction	EAU
	Techniques spéciales	
3 Fuites ou accidents	Mesures	DILUER AVEC DE L'EAU. GARDER LA DILUTION DANS UN ENDROIT SPECIFIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
4 Équipements de protection pour		[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
5 Manipulation		VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ANTISTATIQUES.
6 Entreposage		CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. RECOUVRIR D'EAU.

Nom	HAFNIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HF	178.49			X	LUSTRE	GRIS	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	13.3100	13.3000	2227.00	4602.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?

PYROPHORIQUE. L'ISOTOPE 174 EST RADIOACTIF ET EMET DES PARTICULES ALPHA.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?

IL Y A RISQUE D'EXPLOSION EN PRESENCE DE CHLORE OU D'AGENTS OXYDANTS.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets:

(2) Aigus:

(3) Chroniques: ANIMAL: DOMMAGES HEPATIQUES

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25°C		1.50000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	435
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	HELIUM
② Autre nom	ATOMIC HELIUM
③ Utilisation	ATMOSPHERE INERTE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU. SOUMIS A UNE CHALEUR LOCALISEE, ILS PEUVENT SE RUPTURER. (T>52C.) N'ARROSER PAS LE GAZ LIQUEFIE.
	Techniques spéciales NOTE:L'HELIUM LIQUIDE PEUT CONDENSER L'AIR ET L'OXYGENE (RISQUE DE CREATION D'ATMOSPHERES ENRICHIES EN OXYGENE DONC D'INCENDIE). PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR. OUVRIR LES FENETRES.
	Traitements des déchets LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE. POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HELIUM

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HE	4.00	X				INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-272.20	-268.90		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		0.14				0.0200	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non	Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [X] Non	Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non	Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	ASPHYXIE SIMPLE: RESPIRATION RAPIDE, INCOORDINATION MUSCULAIRE, DETERIORATION MENTALE, FATIGUE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS, COMA ET MORT POSSIBILITE DE GELURE AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE NOTE: LES MELANGES RESPIRATOIRES A BASE D'HELIUM DEFORMENT LA VOIX
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	436
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	HEPTACHLORE
② Autre nom	HEPTACHLORE (PRODUIT PUR)
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 100MG/M3
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage		ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HEPTACHLORE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H5CL7	373.22			X	POUDRE OU CRISTAL	BLANC	CAMPHRE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.5800	95.50			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.0560	

(22) Stabilité: [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE, LE PRODUITS EMET DES VAPEURS ET/OU FUMEES TOXIQUES.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
LES BASES FORTES, LES ALCALIS, LES ACIDES FORTS.

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: EFFETS SUR LE SYSTEME NERVEUX CENTRAL: HYPEREXCITABILITE, CONVULSIONS, DEPRESSION, MORT

(3) Chroniques:
ANIMAL: HEPATOTOXICITE
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.02 PPM
COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE: 0.0001348

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes: CANCEROGENE SUSPECTE

(7) Autres: HUMAIN: PASSE LA BARRIERE PLACENTAIRE, DETECTE DANS LE LAIT MATERNEL

(8) Interactions: SYNERGIE: TEREBENTHINE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		2.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	437
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 28

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	HEPTANE NORMAL
(2) Autre nom	HEPTANE
(3) Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
(3) Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4250 PPM
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. METTRE LES CONTENANTS A LA MASSE, DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HEPTANE NORMAL

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H16	100.21		X		VOLATIL	INCOLORE	GAZOLINE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
200.0	0.6838		-90.61	98.42	-4.00	-1.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
215	40.00	3.45	1.1			0.0500	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE MONOXYDE ET DE DIOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS. LA LITTERATURE FAIT MENTION DE REACTIONS VIOLENTES EN PRESENCE DE CHLORE ET DE PHOSPHORE.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, PERTE D'APPETIT: INTOXICATION GRAVE: PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS (POSSIBLES): ARYTHMIE CARDIAQUE: SI ASPIRE: PNEUMONITE, OEDEME PULMONAIRE HEMORRAGIQUE.
	(3) Chroniques	IRRITATION ET ACTION DEGRAISSANTE DE LA PEAU: DERMATITE.
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
400.00000	1600.00000	500.00000	2000.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	438
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 10

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	HEPTANONE-2
(2) Autre nom	METHYL N-AMYL CETONE
(3) Utilisation	SOLVANT DE PARFUM

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
BRUME D'EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSES
REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

(3) Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour:
[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4000 PPM

(5) Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

(6) Entreposage

CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

Nom	HEPTANONE-2

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H14O	114.19		X		TRANSPARENT	INCOLORE	BANANE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.8111		-35.50	151.45		48.89

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
533	2.00	3.94	1.1			4.3000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DES OXYDES DE CARBONE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? BASES FORTES, ACIDES FORTS. AGENTS OXYDANTS FORTS (REACTION VIOLENTE)
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; INTOXICATION GRAVE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE, VERTIGES, SOMNOLENCE, COMA
	(3) Chroniques	DERMITE DE CONTACT (ASSECHEMENT ET FISSURATIONS) NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.02 PPM
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
100.00000	465.00000 à 25 °C	150.00000	700.00000 à 25 °C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	439
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 13

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	HEXACHLOROCYCLOPENTADIENE
(2) Autre nom	CYCLOPENTADIENE HEXACHLORIDE
(3) Utilisation	AGENT IGNIFUGE, FABRICATION DE PESTICIDES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
(3) Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
(6) Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES METAUX. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Suite à la page suivante

Nom	HEXACHLOROCYCLOPENTADIENE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5CL6	272.77		X		HUILEUX	JAUNE/BRUN	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.1	1.7019	1.7100	-9.90	239.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	0.08	9.42				0.0021	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE, LE PRODUIT EMET DES VAPEURS ET/OU FUMEES TOXIQUES

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
LE SODIUM, LES AGENTS OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION GRAVE: PEAU (AMPOULES, BRULURES), YEUX (LARMOIEMENTS, ROUGEURS), MEMBRANES MUQUEUSES; NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, LETHARGIE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, DOMMAGES AU FOIE ET AUX REINS; SI INHALE: LARMOIEMENTS, ECOULEMENT NASAL, SALIVATION, OEDEME PULMONAIRE POSSIBLE

(3) Chroniques: NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST 0.0000091

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:
(7) Autres:
(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25 C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 C)
0.01000	0.10000	0.03000	0.30000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	440
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 02 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	HEXACHLOROETHANE
② Autre nom	ETHANE, HEXACHLORO-
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PESTICIDES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 300 PPM
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ABRI DES METAUX. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HEXACHLOROETHANE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2CL6	236.74			X	CRISTAUX	INCOLORE	CAMPHRE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.2	2.0910	2.1000				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20 °C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	0.22	8.20				0.0500	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE SUBLIME A 186C. CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE PHOSGENE ET DE CHLORE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ALCALIS, PLUSIEURS METAUX
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX (LARMOIEMENT, CONJONCTIVITE), VOIES RESPIRATOIRES; PHOTOPHOBIE; INTOXICATION GRAVE: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: EFFET NARCOTIQUE
	(3) Chroniques	ANIMAL: DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	10.00000	3.00000	30.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	441
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	HEXACHLORONAPHTALENE
② Autre nom	HEXACHLORONAPHTHALENE
③ Utilisation	FABRICATION DE CIRES, FABRICATION DE LUBRIFIANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 2 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HEXACHLORONAPHTALENE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C10H2CL6	334.90			X	CIREUX	JAUNE PALE	AROMATIQUE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.6000	1.7800	137.00	383.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
		11.60				INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORE ET D'OXYDES DE CARBONE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION POSSIBLE: PEAU
	③ Chroniques	CHLORACNE; DOMMAGES HEPATIQUES: MAUX DE TETE, FATIGUE, VERTIGES, ANOREXIE, JAUNISSE, FAIBLESSE PROGRESSANT VERS LE COMA: POSSIBILITE DE PHOTOSENSIBILISATION
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.20000 à 25 °C		0.60000 à 25 °C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	442
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	HEXACHLOROPLATINATE(IV) DE POTASSIUM
② Autre nom	PLATINIC POTASSIUM CHLORIDE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HEXACHLOROPLATINATE(IV) DE POTASSIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL6K2PT	485.99			X	POUDRE OU CRISTAUX	JAUNE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.5000				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						5.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A 250 DEGRES CELSIUS, SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURES.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: INFORMATION INCONNUE

(3) Chroniques: INFORMATION INCONNUE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.00200 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	443
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 12 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	HEXAFLUOROACETONE
② Autre nom	1,1,1,3,3,3-HEXAFLUORO 2-PROPANONE
③ Utilisation	PRODUIT ORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Nom	HEXAFLUOROACETONE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3F6O	166.00	X			HYGROSCOPIQUE	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			-122.00	-27.40		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT EST HYGROSCOPIQUE. CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE FLUOR ET D'ACIDE FLUORHYDRIQUE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
L'EAU. EN PRESENCE D'ACIDE, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES.

(24) **Polymérisation** ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; ANIMAL: INTOXICATION SEVERE: DOMMAGES AU FOIE, AUX REINS ET AU THYMUS.
	(3) Chroniques	ANIMAL: INTOXICATION SEVERE: DOMMAGES A LA RATE, AU THYMUS, AUX NOEUDS LYMPHATIQUES ET A LA MOELLE OSSEUSE
	(4) Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	ATTEINTE TESTICULAIRE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.10000	0.70000	0.30000	2.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	444
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 22

Identification et utilisation du produit

① Nom	HEXAFLUOROALUMINATE DE SODIUM
② Autre nom	SODIUM HEXAFLUOROALUMINATE
③ Utilisation	PRODUCTION D'ALUMINIUM

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HEXAFLUOROALUMINATE DE SODIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
ALF6NA3	209.97			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		2.9500	1000.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.4000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LE PRODUIT NATUREL EST COLORE (ROUGE, BRUN): IL SE DECOLORE SI CHAUFFE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? IL SE DECOMPOSE SI CHAUFFE EN PRESENCE D'ALCALIS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ANIMAL (LAPIN) : IRRITATION DES YEUX, AUCUNE IRRITATION DE LA PEAU
	(3) Chroniques	PERTE DE POIDS, ANOREXIE, ANEMIE, ATTEINTE DE LA DENTITION, EOSINOPHILIE, TROUBLES DE CROISSANCE CHEZ LES JEUNES INDIVIDUS; TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, CIRCULATOIRES, RESPIRATOIRES ET NEUROLOGIQUES, DEMANGEAISONS; POSSIBILITE DE CONSTIPATION ET DE DOULEURS LOCALISEES A LA REGION DU FOIE; FLUOROSE POSSIBLE: ATTEINTE OSSEUSE (OSTEOPOROSE), CALCIFICATION DES LIGAMENTS
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 C)
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	445
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	HEXAFLUOROARSENATE DE LITHIUM
② Autre nom	HEXAFLUOROARSENIATE DE LITHIUM
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage		

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HEXAFLUOROARSENATE DE LITHIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz / Liquide / Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
ASF6LI	195.85				

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20 °C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	INFORMATION INCONNUE
	(3) Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes — (6) Cancérogènes —
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	446
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	HEXAFLUOROSILICATE D'AMMONIUM
(2) Autre nom	AMMONIUM HEXAFLUOROSILICATE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PESTICIDES, AGENT DESINFECTANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 500 MG/M3
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	HEXAFLUOROSILICATE D'AMMONIUM

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. CONSULTER UN MEDECIN. EN CAS D'INTOXICATION, TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H8F6N2SI	178.14			X	POUDRE CRISTALLINE	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.0810				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						186.0000	

(22) Stabilité: Oui [ ] Non [X] Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES (FLUORURE D'HYDROGENE, TETRAFLUORURE DE SILICIUM, OXYDES D'AZOTE).

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): Oui [X] Non [ ] Si oui, lesquelles?
ACIDES

(24) Polymérisation: Oui [ ] Non [X] Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES, YEUX, PEAU (ULCERATION POSSIBLE); SI INGERE EN GRANDE QUANTITE: INTOXICATION PAR L'AMMONIAQUE: TOUX, VOMISSEMENTS, PERFORATION DE L'ESTOMAC OU DE L'OESOPHAGE, CHOC TOXIQUE, MORT POSSIBLE.

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	447
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	HEXAFLUOROSILICATE DE SODIUM
② Autre nom	SODIUM HEXAFLUOROSILICATE
③ Utilisation	INSECTICIDE, AGENT FLUORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 500 MG/M3

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HEXAFLUOROSILICATE DE SODIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F6NA2SI	188.07			X	POUDRE GRANULEUSE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.6800				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 1115 DEGRES C.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
CYANURES, ALCALIS: EN PRESENCE D'EAU, IL PEUT REAGIR AVEC CERTAINS METAUX ET LIBERER UN GAZ INFLAMMABLE: L'HYDROGENE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU (SI CONTACT PROLONGE), MEMBRANES MUQUEUSES (SI CONTACT AVEC LES POUSSIERES); PAR ANALOGIE AU FLUORURE DE SODIUM: INGESTION: DESORDRE GASTRO-INTESTINAL, DESHYDRATATION, FAIBLESSE MUSCULAIRE, TREMBLEMENTS, ETAT DE CHOC, MORT POSSIBLE

(3) Chroniques: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU
PAR ANALOGIE AU FLUORURE DE SODIUM: FLUOROSE: FRAGILITE DES OS, RIGIDITE DES JOINTURES, CALCIFICATION DES LIGAMENTS

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	448
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 03 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	HEXANE NORMAL
② Autre nom	N-HEXANE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, MOUSSE
NE PAS UTILISER D'EAU SAUF SOUS FORME DE BROUILLARD

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES VAPORISANT D'EAU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5000 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS.
METTRE LES CONTENANTS A LA MASSE, DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Nom	HEXANE NORMAL

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H14	86.18		X		CLAIR, VOLATIL	INCOLORE	GAZOLINE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
130.0	0.6603		-95.00	68.95	-21.67	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
225	124.00	2.97	1.2			0.1400	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE).

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS: RISQUE DE FEUX ET D'EXPLOSIONS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES): DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: ETOURDISSEMENTS, NAUSEES, MAUX DE TETE, VERTIGES, PERTE DE CONSCIENCE, MORT (INTOXICATION GRAVE)

(3) Chroniques: IRRITATION: PEAU; NEUROPATHIE PERIPHERIQUE (POUVANT S'AVERER IRREVERSIBLE LORS D'UNE INTOXICATION GRAVE)
NOTE : LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST 0.0001

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions: NEUROTOXICITE AUGMENTEE PAR MEK ET MBK

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
100.00000	360.00000	125.00000	450.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

☐ Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	449
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	HEXANONE-2
② Autre nom	METHYL BUTYL CETONE
③ Utilisation	SOLVANT POUR PEINTURES, SOLVANT POUR LAQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS Techniques spéciales REFROIDIR, AU MOYEN D'UNE BRUME D'EAU, LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HOVS: 5000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU: ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	HEXANONE-2

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H12O	100.16		X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	ACETONE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.8113		-57.00	128.00	23.00	35.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulometrie (Microns)
533	3.00	3.45	1.2			14.0000	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
LES BASES FORTES, LES AGENTS OXYDANTS FORTS

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: INTOXICATION SEVERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE, VERTIGES, SOMNOLENCE, COMA

(3) Chroniques: DERMATITE: NEUROPATHIE PERIPHERIQUE: PARESTHESIES, FAIBLESSE MUSCULAIRE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.0417
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE EST: 0.076 PPM

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions: METHYLETHYLCETONE, CHLOROFORME (POTENTIALISATION)

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
25.00000	100.00000	40.00000	165.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	450
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 01 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	HEXONE
② Autre nom	METHYL ISOBUTYL CETONE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

INCENDIES MINEURS: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
INCENDIES MAJEURS: MOUSSE D'ALCOOL
L'EAU PEUT ETRE INEFFICACE COMME MOYENS D'EXTINCTION.

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN EVITANT D'ETENDRE LE LIQUIDE BRULANT.

③ Fuites ou accidents

Mesures

ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation

PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Suite à la page suivante

Nom	HEXONE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H12O	100.16		X			INCOLORE	CAMPHRE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.1	0.7978		-84.70	116.85	22.78	23.89

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
459	16.00	3.45	1.4			19.1000	

(22) Stabilité — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE)

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, ACIDES FORTS, METAUX ALCALINS, HALOGENES, AGENTS REDUCTEURS, MATERIAUX ALCALINS, TERT-BUTOXYDE DE POTASSIUM

(24) Polymérisation — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES: EXPOSITION A DE FORTES CONCENTRATIONS: TOUX, FAIBLESSE, PERTE D'APPETIT, MAUX DE TETE, ETOURDISSEMENTS, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, INCOORDINATION, SOMNOLENCE, NARCOSE, PERTE DE CONSCIENCE: ATTEINTE HEPATIQUE: SI INGERE: GASTRO-ENTERITE, SENSATION DE BRULURE, VOMISSEMENTS, SPASMES ABDOMINAUX

(3) Chroniques: ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU: ANIMAL: DOMMAGES RENAUX ET HEPATIQUES

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions: ETHANOL (INTENSIFIE LES EFFETS TOXIQUES)

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
100.00000	410.00000	125.00000	510.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	451
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 01 06

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	HEXYLENE GLYCOL
(2) Autre nom	METHYL-2 PENTANEDIOL-2,4
(3) Utilisation	SOLVANT POUR COSMETIQUES, DETERGENT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE, MOUSSE

Techniques speciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. ARROSER D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU POUR LES GARDER AU FRAIS.

(3) Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.

(4) Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE PVC

(5) Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

(6) Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.
CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HEXYLENE GLYCOL

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H14O2	118.06		X			INCOLORE	SUCRE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
51.8	0.9254		-40.00	197.00	93.33	102.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
425	0.05	4.00	4.7			MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE). LEGEREMENT HYGROSCOPIQUE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS, CHLORURES D'ACIDES, ANHYDRIDES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES
	(3) Chroniques	ANIMAL: INCOORDINATION, NARCOSE, DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX (INTOXICATION GRAVE)
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
25.00000	125.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	452
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	HMPA
② Autre nom	HEXAMETHYLPHOSPHOROTRIAMIDE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Suite à la page suivant

Nom	HMPA

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H18N3PO	179.24		X		VISQUEUX	INCOLORE	EPICEE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.0240		6.00	233.00	105.00	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	0.03	6.18				MISCIBLE	

㉒ Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LES ACIDES.
㉔ Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	ANIMAL: IRRITATION: PEAU
	③ Chroniques	ANIMAL: PNEUMONIE, NEPHROTOXIQUE (AUTRES EFFETS: DIMINUTION DU NOMBRE DE SPERMATOZOIDES CHEZ L'ANIMAL) NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.02.
	④ Tératogènes	
	⑤ Mutagènes	MUTAGENE POSSIBLE
	⑥ Cancérogènes	CANCEROGENE POSSIBLE
	⑦ Autres	EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'ANIMAL.
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	453
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 10 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	HUILE D'OLIVE
② Autre nom	OLIVE OIL
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ALIMENTAIRES ET DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE L'UTILISATION D'EAU POURRAIT ACCENTUER L'AMPLEUR DE L'INCENDIE
	Techniques spéciales REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	HUILE D'OLIVE

Premiers secours

EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		HUILEUX, VISQUEUX	VERT PALE	CARACTERISTIQUI

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		0.9150			225.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
343						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: EMOLLIENT DE LA PEAU ET DES MEMBRANES MUQUEUSES; SI INGERE: LAXATIF DOUX; SOUS FORME DE BROUILLARD: PNEUMONITE CHIMIQUE D'ASPIRATION POSSIBLE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	10.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	454
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	86 11 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	HUILE MINERALE
② Autre nom	MINERAL OIL
③ Utilisation	LUBRIFIANT, AGENT EMOLLIENT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
	Techniques spéciales UTILISER DE L'EAU UNIQUEMENT POUR REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. PRODUITS DE COMBUSTION: MONOXYDE ET DIOXYDE DE CARBONE.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT. POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	HUILE MINERALE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		HUILEUX	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.8500			360.00	229.00	193.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
CHLORE, AGENTS OXYDANTS

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: PNEUMONITE CHIMIQUE POSSIBLE; SI INGERE: EFFET LAXATIF; SI CHAUFFE: POSSIBILITE DE GRAVES BRULURES CUTANEES

(3) Chroniques: SI INHALE SOUS FORME DE VAPEURS OU DE BROUILLARD: PNEUMONIE D'ORIGINE GRAISSEUSE (LIPOID PNEUMONIA); SI INGERE: PEUT DIMINUER L'ABSORPTION DES VITAMINES LIPOSOLUBLES (A,D,E,K), HYPOPROTHROMBINEMIE

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	455
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	HUILE MINERALE, BROUILLARD D'
(2) Autre nom	BROUILLARD D'HUILE MINERALE
(3) Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

(1) Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales

(3) Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
OUVRIR LES FENETRES.

Traitements des déchets
OUVRIR LES FENETRES.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

(5) Manipulation
NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

(6) Entreposage

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HUILE MINERALE, BROUILLARD D'

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		BROUILLARD		

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS, CHLORE

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: INHALATION A DE FORTES CONCENTRATIONS: ATTEINTE PULMONAIRE, PNEUMONITE POSSIBLE: EXPOSITION PROLONGEE: DERMATITE POSSIBLE

(3) Chroniques: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, PNEUMONIE D'ORIGINE GRAISSEUSE (LIPOID PNEUMONIA)

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

☐ Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	456
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDRAZINE
② Autre nom	DIAMINE
③ Utilisation	AGENT REDUCTEUR, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMEN

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, PRODUITS CHIMIQUES SECS.
***PEUT EXPLOSER: AU CONTACT DE MATIERES OXYDANTES, SOURCE D'I-
GNITION OU SI CHAUFFE.

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL
COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. COMBATTRE LE FEU A UNE TRES
BONNE DISTANCE. VAPORISER DE L'EAU SUR LES CONTENANTS.

③ Fuites ou accidents

Mesures

RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE
TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 80 PPM

⑤ Manipulation

PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivant

Nom	HYDRAZINE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H4N2	32.05		X		FUMANT, HUILEUX	INCOLORE	AMMONIACAL

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
3.0	1.0011		1.40	113.50	52.20	37.78

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
270	10.00	1.10	47.0	0.2		MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE. INSTABLE A L'ULTRAVIOLET. SI CHAUFFE A DECOMPOSITION, EMET DES GAZ TOXIQUES (AZOTE, AMMONIAC, HYDROGENE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS, CHROME, NICKEL, SELS DE CUIVRE(II), DIETHYL DE ZINC, METAUX ALCALINS, OXYDES METALLIQUES, ACIDES FORTS, MATERIAUX POREUX (PEUT S'ENFLAMMER).

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION SEVERE: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES); BRULURES OCULAIRES ET CUTANEES; CECITE TEMPORAIRE; DERMATITES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS MAUX DE TETE, CONVULSIONS; BRONCHITE, OEDEME PULMONAIRE; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX; HEMOLYSE; HYPERTONIE MUSCULAIRE

(3) **Chroniques**: FATIGUE, DOULEURS ABDOMINALES, DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL; DOMMAGES PULMONAIRES, CARDIOVASCULAIRES, HEPATIQUES ET RENAUX POSSIBLES; SENSIBILISATION: PEAU

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
TERATOGENE SUSPECTE	MUTAGENE SUSPECTE	CANCEROGENE POSSIBLE

(7) **Autres**: TUMORIGENE ET EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.10000	0.10000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	457
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROGENE
② Autre nom	HYDROGEN
③ Utilisation	AGENT REDUCTEUR, AGENT REFRIGERANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CONTACT AVEC L'AIR ET EN PRESENCE D'UNE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS. **NOTE: LE GAZ QUI S'ECHAPPE PEUT S'ENFLAMMER OU EXPLOSER A CAUSE DE LA FRICTION.
	Techniques spéciales REDUIRE LE DEBIT DE GAZ. NE PAS ETEINDRE AVANT QUE LE DEBIT N'AIT ETE ARRETE. SE PLACER A DISTANCE POUR REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures OUVRIR LES FENETRES.
	Traitements des déchets LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	HYDROGENE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H2	2.02	X				INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.0899		-259.14	-252.84		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
400		0.07	4.0				

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? HALOGENURES, PLATINE, LITHIUM, NITROANISOLE, METHYL-3 PENTENE-2 YN-4 OL-1, OXYDANTS
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	ASPHYXIE SIMPLE: MAUX DE TETE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, TRANSPIRATION, ETOURDISSEMENTS, INCOORDINATION, TINTEMENTS D'OREILLES, COLORATION BLEUE DES LEVRES, TREMBLEMENTS, FAIBLESSE, SOMNOLENCE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, AUGMENTATION DE FREQUENCE DU POULS ET DE LA RESPIRATION, PERTE DE CONSCIENCE, COMA ET MORT POSSIBLE; NOTE: BRULURES AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	458
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROGENE SELENIE
② Autre nom	HYDROGEN SELENIDE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES.

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, BRUME D'EAU. REFROIDIR A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES. EN RAISON DES RISQUES DE REIGNITION EXPLOSIVE, LAISSER BRULER LES GROS FEUX. Techniques spéciales: SI VOUS DEVEZ INTERVENIR,FAITES-LE A DISTANCE. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures: FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR. METTRE UNE VENTILATION FORCEE. Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2 PPM
⑤ Manipulation	UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS MANIPULER DANS UN ESPACE CONFINE EQUIPE D'UNE AERATION LAMINAIRE VERTICALE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES. CONSERVER A L'ABRI DES METAUX.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	HYDROGENE SELENIE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H2SE	80.98	X				INCOLORE	RAIFORT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.3			-60.40	-41.50		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	6458.00	2.80				7.3000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
FORME AVEC L'AIR DES MELANGES EXPLOSIBLES.CHAUFFE A LA DECOMPOSITION,IL PEUT EMETTRE:HYDROGENE,OXYDES DE SELENIUM,SE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
METAUX, BASES.IL Y A RISQUE D'EXPLOSION EN PRESENCE DE: PEROXYDES, EAU, AGENTS OXYDANTS, ACIDES,HYDROCARBURES HALOGENES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX (CONJUNCTIVITE), VOIES RESPIRATOIRES (TOUX, ECOULEMENT NASAL: OPPRESSION A LA POITRINE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, OEDEME PULMONAIRE (APRES DELAI): NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, GOUT METALLIQUE, ODEUR D'AIL DE L'HALEINE, VERTIGES, LASSITUDE, AUGMENTATION DE LA FATIGABILITE: FATIGUE OLFACTIVE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25 °C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25 °C
0.05000	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	459
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 03 02

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	HYDROGENE SULFURE
(2) Autre nom	HYDROGEN SULFIDE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI CHAUFFE MODEREMENT.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction

EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE **NOTE: LE GAZ QUI S'ECHAPPE PEUT S'ENFLAMMER A CAUSE DE LA FRICTION OU EXPLOSER.

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REDUIRE LE DEBIT DE GAZ. NE PAS ETEINDRE AVANT QUE LE DEBIT N'AIT ETE ARRETE. REFROIDIR A DISTANCE AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.

(3) Fuites ou accidents

Mesures

PASSER DANS UNE SOLUTION DE CHLORURE FERRIQUE AVEC UN PIEGE, LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.

Traitements des déchets

FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

(4) Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 300 PPM

(5) Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. L'APPAREILLAGE DOIT ETRE MIS A LA MASSE.

(6) Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES OXYDANTS ET DES METAUX.

Nom	HYDROGENE SULFURE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H2S	34.08	X				INCOLORE	OEUF POURRI

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.1			-85.49	-63.33		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
260		1.19	4.3			4.1322	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE, EMET DES FUMEES TOXIQUES. LORS DE LA COMBUSTION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE SOUFRE,SOUFRE,HYDROGENE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
ACIDE NITRIQUE, OXYDANTS FORTS, METAUX, HALOGENURES, FLUOR, OXYDES METALLIQUES, ACETALDEHYDE, CHLORURE DE PHENYLDIAZONIUM, CHLORURE DE P-BROMOBENZENEDIAZONIUM, EPOXYDES

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, YEUX (LARMOIEMENT, CONJONCTIVITE, PHOTOPHOBIE, VESICATION DE LA CORNEE, KERATOCONJONCTIVITE), PEAU (CHALEUR, ERYTHEME); PARALYSIE DU NERF OLFACTIF; NAUSEES, CRAMPES ABDOMINALES, BRULURES GASTRIQUES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE; MODIFICATIONS DE L'ELECTROCARDIOGRAMME; TOUX, RHINITE, BRONCHITE, PHARYNGITE, DYSPNEE, OEDEME PULMONAIRE; MAUX DE TETE,

(3) **Chroniques**: EFFETS AIGUS (SUITE): NERVOSITE, SOMNOLENCE, FATIGUE, FAIBLESSE DES EXTREMITES, SPASMES, DEMARCHE TITUBANTE, VERTIGES, CONVULSIONS, AGITATION, DELIRE, COMA PROFOND, DEFAILLANCE ET PARALYSIE DES CENTRES RESPIRATOIRES, ASPHYXIE, MORT (INTOXICATION GRAVE).
EFFETS CHRONIQUES: NAUSEES, MAUX DE TETE, SOUFFLE COURT, INSOMNIE, IRRITATION DES YEUX ET DE LA GORGE, CONJONCTIVITE POSSIBLE

(4) **Tératogènes**: — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
10.00000	15.00000	15.00000	27.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	460
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROQUINONE
② Autre nom	QUINOL
③ Utilisation	DEVELOPPEMENT EN PHOTOGRAPHIE, FABRICATION DE COSMETIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: INCENDIE MINEUR: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, BRUME D'EAU, MOUSSE. INCENDIE MAJEUR: BRUME D'EAU, MOUSSE. NOTE: L'UTILISATION D'UNE BRUME D'EAU PEUT PRODUIRE DE L'ECUME.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.**NOTE: CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, LE PRODUIT EMET DES OXYDES DE CARBONE.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HYDROQUINONE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H6O2	110.11			X	CRISTAUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.3320	170.00	286.00	165.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns
516		3.81				70.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE. PHOTOSENSIBLE. S'OXYDE SI EXPOSE A L'AIR.
CHAUFFE, IL EMET DES VAPEURS OU FUMEES TOXIQUES

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES ALCALIS; LES AGENTS OXYDANTS: PEUT S'ENFLAMMER.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION OU CORROSION: PEAU, VOIES DIGESTIVES, YEUX (LARMOIEMENTS, PHOTOPHOBIE, ULCERATION DE LA CORNEE); SI INGERE: PALEUR, TINTEMENTS DANS LES OREILLES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, FASCICULATION, SENSATION D'ETOUFFER, SOUFFLE COURT, MAUX DE TETE,CYANOSE, CONVULSIONS DELIRE, ANEMIE HEMOLYTIQUE, COLLAPSUS

(3) Chroniques: DERMITE DE CONTACT, SENSIBILISATION DE LA PEAU, DEPIGMENTATION DE LA PEAU, PIGMENTATION BRUN-JAUNE DE LA CONJONCTIVE ET DE LA CORNEE, ASTIGMATISME, OPACIFICATION DE LA CORNEE
NOTE: SENSIBILISATION CROISEE AVEC D'AUTRES PHENOLS

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25°C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	2.00000		4.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	461
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	HYDROXYDE DE BARYUM
(2) Autre nom	HYDROXYDE DE BARYUM ANHYDRE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES, FABRICATION DE PESTICIDES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Nom	HYDROXYDE DE BARYUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
EN CAS D'INTOXICATION, TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H2BAO2	171.38			X	POUDREUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.4950	408.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE; ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE DE L'AIR: SI CHAUFFE A 800 DEGRES C, IL SE DECOMPOSE EN OXYDE DE BARYUM.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ANIMAL: APPLICATION OCULAIRE D'UNE SOLUTION DE CE PRODUIT: CORROSION ET DOMMAGES AUX YEUX; PAR ANALOGIE AVEC LES SELS SOLUBLES DE BARYUM: SI INGERE: SALIVATION, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, PURGATION, TINTEMENTS, FAIBLESSE, VERTIGES, CONTRACTIONS MUSCULAIRES, CONVULSIONS ET/OU PARALYSIE MUSCULAIRE, TROUBLES CARDIO-VASCULAIRES, DEFAILLANCE RESPIRATOIRE ENTRAINANT LA MORT

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	0.50000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	462
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE BARYUM MONOHYDRATE
② Autre nom	BARIUM HYDROXIDE MONOHYDRATE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HYDROXYDE DE BARYUM MONOHYDRATE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H4BAO3	189.38			X	POUDRE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.7430				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES FORTS (ACIDES CHLORHYDRIQUE, NITRIQUE, ETC): LES CAOUTCHOUC CHLORES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	PAR ANALOGIE AVEC L'HYDROXYDE DE BARYUM OCTAHYDRATE: CONJONCTIVITE ET DERMATITE POSSIBLES: SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, DIFFICULTE A RESPIRER (POSSIBLE): SI INGERE: VOMISSEMENTS, DIARRHEE ET FAIBLESSE POSSIBLES
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25 °C		à 25 °C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	463
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE BARYUM OCTAHYDRATE
② Autre nom	BARIUM HYDROXIDE OCTAHYDRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES ET DE CERAMIQUE OU DE VERRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	HYDROXYDE DE BARYUM OCTAHYDRATE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H18BAO10	315.48			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.1800	78.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A 780 DEGRES C, IL SE DESHYDRATE; IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE DE L'AIR

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ACIDES

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: CONJONCTIVITE ET DERMATITE POSSIBLES; SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES ET DIFFICULTES RESPIRATOIRES POSSIBLES; SI INGERE : CORROSION DES VOIES DIGESTIVES (VOMISSEMENTS, DIARRHEE ET FAIBLESSE POSSIBLES); ANXIETE, FAIBLESSE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, IRREGULARITE CARDIAQUE, CONVULSIONS; **NOTE : LES SOLUTIONS AQUEUSES PEUVENT CAUSER DE GRAVES BRULURES A LA PEAU ET AUX YEUX

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	464
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 12 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM EN SOLUTION AQUEUSE 0.02N
② Autre nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM EN SOLUTION AQUEUSE 0.11% (0.02N)
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE POTASSIUM

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM EN SOLUTION AQUEUSE 0.02N

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		TRANSPARENT	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
					11.0	MISCIBLE	

(22) Stabilité: [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'AIR, IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
ACIDES, LIQUIDES INFLAMMABLES, HALOGENURES ORGANIQUES, ETAIN ALUMINIUM, ZINC, NITROMETHANE, COMPOSES NITRES.

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: PAR ESTIMATION: IRRITATION ET CORROSION POSSIBLE: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (PNEUMONITE), VOIES DIGESTIVES

(3) Chroniques: PAR ESTIMATION: DERMITE POSSIBLE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	465
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM EN SOLUTION AQUEUSE 25%
② Autre nom	25% POTASSIUM HYDROXIDE IN AQUEOUS SOLUTION
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE POTASSIUM

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION. CONSERVER A L'ABRI DES METAUX ET DES ACIDES.

Gouvernement du Québec

Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM EN SOLUTION AQUEUSE 25%

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X			INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.2400				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
					14.0	MISCIBLE	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
ACIDES, LIQUIDES INFLAMMABLES, HALOGENURES ORGANIQUES, NITROMETHANE, COMPOSES NITRES. PEUT ATTAQUER LES METAUX TELS QU'ALUMINIUM, ZINC, ETAIN ET LIBERER DE L'HYDROGENE

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: PAR ESTIMATION: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES: BRULURES CUTANEES ET OCULAIRES PAR CONTACT: SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX, PERFORATION GASTRO-INTESTINALE, COLLAPSUS ET COMA POSSIBLES

(3) Chroniques: PAR ESTIMATION: DERMITE (POSSIBLE)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	2.00000 à 25° C		à 25°C

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	466
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM EN SOLUTION AQUEUSE 50%
② Autre nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM EN SOLUTION AQUEUSE 50% (8.9N)
③ Utilisation	FABRICATION DE SAVONS, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE POTASSIUM

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU EN ABONDANCE. NOTE: L'UTILISATION D'UNE PETITE QUANTITE D'EAU ENTRAINE UNE REACTION VIOLENTE, QUI SE MANIFESTE PAR DES ECLABOUSSEMENTS DU PRODUIT ET UN IMPORTANT DEGAGEMENT DE CHALEUR.
	Techniques spéciales: PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS
③ Fuites ou accidents	Mesures: NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets: NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM EN SOLUTION AQUEUSE 50%

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		CLAIR, VISQUEUX	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.5050			140.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
					14.0	MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'AIR, IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES, LIQUIDES INFLAMMABLES, HALOGENURES ORGANIQUES, ALUMINIUM, ETAIN, ZINC, NITROMETHANE, COMPOSES NITRES. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT, FAIRE L'INVERSE POUR DILUER.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION ET CORROSION: PEAU (ULCERATION, PERTE DE CHEVEUX TEMPORAIRE), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURE DE LA CONREE), VOIES RESPIRATOIRES (PNEUMONITE): SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUIGNOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTROINTESTINALE, COLLAPSUS, COMA

(3) Chroniques: DERMITE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	2.00000		

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	467
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM 0.1N
② Autre nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM EN SOLUTION AQUEUSE 0.56% (0.1N)
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE POTASSIUM

Prevention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction NOTE: PRODUIT DE DECOMPOSITION: OXYDE DE POTASSIUM
	Techniques speciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des dechets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER A L'ABRI DU GEL.

Gouvernement du Québec

Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM 0.1N

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
			X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
	1.0047	1.0029	-0.36	100.00		

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
					13.0	MISCIBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'AIR, IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	PAR ESTIMATION: IRRITATION: YEUX, PEAU, MUQUEUSES, VOIES RESPIRATOIRES (POUMONS: GRAVE); BRULURES OCULAIRES ET CUTANEES; SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTROINTESTINALE, COLLAPSUS, COMA
	3 Chroniques	PAR ESTIMATION: DERMITE (POSSIBLE)
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	2.00000 à 25° C		à 25° C

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	468
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 18

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM 1N
(2) Autre nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM EN SOLUTION AQUEUSE 5.6% (1N)
(3) Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE POTASSIUM

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU. Traitements des déchets NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
(4) Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM 1N

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.0471	1.0453	-3.67			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20 °C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
					14.0	MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'AIR, IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	PAR ESTIMATION: IRRITATION: PEAU, YEUX, MUQUEUSES: BRULURES OCULAIRES ET CUTANEES PAR CONTACT: SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTRO-INTESTINALE, COLLAPSUS, COMA
	(3) Chroniques	PAR ESTIMATION: DERMITE POSSIBLE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	469
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM 10%
② Autre nom	POTASSIUM HYDROXIDE 10% (1.8N) AQUEOUS SOLUTION
③ Utilisation	ACTIVATEUR EN PHOTOGRAPHIE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE POTASSIUM

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures COUVRIR DE BISULFATE DE SODIUM, MELANGER ET VERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU. Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE, A L'ABRI DES ACIDES ET DES METAUX. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DU GEL.

Gouvernement du Québec

Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM 10%

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		TRANSLUCIDE	BLANCHATRE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.1100				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	17.00	0.60			13.0	MISCIBLE	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS, PEUT ATTAQUER LES METAUX ACTIFS COMME ALUMINIUM, ETAIN EN LIBERANT DE L'HYDROGENE (GAZ INFLAMMABLE)

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: IRRITATION (BRULURE POSSIBLE): PEAU, YEUX, VOIES DIGESTIVES; INHALATION DE BROUILLARD: BRULURE POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES.

(3) Chroniques: DERMATOSE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	470
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM 33.3%
② Autre nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM EN SOLUTION AQUEUSE 33.3% (6N)
③ Utilisation	FABRICATION DE SAVONS, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE POTASSIUM

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU EN ABONDANCE. NOTE: L'UTILISATION D'UNE PETITE QUANTITE D'EAU ENTRAINE UNE REACTION VIOLENTE, QUI SE MANIFESTE PAR DES ECLABOUSSEMENTS DU PRODUIT ET UN IMPORTANT DEGAGEMENT DE CHALEUR. Techniques spéciales: PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS
③ Fuites ou accidents	Mesures: NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU. Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM 33.3%

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		TRANSLUCIDE,VISQUEUX	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.3183	1.3160				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
					14.0	MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'AIR, IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, LIQUIDES INFLAMMABLES, HALOGENURES ORGANIQUES, ETAIN ALUMINIUM, ZINC, NITROMETHANE, COMPOSES NITRES. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT, FAIRE L'INVERSE POUR DILUER.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	PAR ESTIMATION: IRRITATION: PEAU, YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES: BRULURES OCULAIRES ET CUTANEES PAR CONTACT; SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX, PERFORATION GASTRO-INTESTINALE, COLLAPSUS, COMA
	(3) Chroniques	PAR ESTIMATION: DERMITE POSSIBLE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	471
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise a jour	86 09 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM 40%
② Autre nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM EN SOLUTION AQUEUSE 40% (7.1N)
③ Utilisation	FABRICATION DE SAVONS, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU EN ABONDANCE. NOTE: L'UTILISATION D'UNE PETITE QUANTITE D'EAU ENTRAINE UNE REACTION VIOLENTE, QUI SE MANIFESTE PAR DES ECLABOUSSEMENTS DU PRODUIT ET UN IMPORTANT DEGAGEMENT DE CHALEUR.

Techniques spéciales
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS

③ Fuites ou accidents

Mesures
NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.

Traitements des déchets
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.
CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Suite à la page suivant

Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM 40%

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		CLAIR, VISQUEUX	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.3906	1.3881				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
					14.0	MISCIBLE	

(22) **Stabilité** ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'AIR, IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ACIDES, LIQUIDES INFLAMMABLES, HALOGENURES ORGANIQUES, ETAIN ALUMINIUM, ZINC, NITROMETHANE, COMPOSES NITRES. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT, FAIRE L'INVERSE POUR DILUER.

(24) **Polymérisation** ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: PAR ESTIMATION: IRRITATION: PEAU, YEUX, MUQUEUSES: BRULURES OCULAIRES ET CUTANEES PAR CONTACT; SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTRO-INTESTINALE, COLLAPSUS, COMA

(3) Chroniques: PAR ESTIMATION: DERMITE POSSIBLE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	472
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM 45%
② Autre nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM EN SOLUTION AQUEUSE 45% (8N)
③ Utilisation	FABRICATION DU SAVON, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE POTASSIUM

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU EN ABONDANCE. NOTE: L'UTILISATION D'UNE PETITE QUANTITE D'EAU ENTRAINE UNE REACTION VIOLENTE, QUI SE MANIFESTE PAR DES ECLABOUSSEMENTS DU PRODUIT ET UN IMPORTANT DEGAGEMENT DE CHALEUR.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES ET DES ACIDES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM 45%

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
			X		CLAIR, VISQUEUX	INCOLORE	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
	1.4400		-30.00	133.00		

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20° C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
					14.0	MISCIBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'AIR, IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE ET DONNE PRINCIPALEMENT DU CARBONATE DE POTASSIUM
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES,LIQUIDES INFLAMMABLES,HALOGENURES ORGANIQUES,PEROXYDES,METAUX ACTIFS, NITROMETHANE,COMPOSES NITRES. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT, FAIRE L'INVERSE POUR DILUER.
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION ET CORROSION: PEAU (ULCERATION, PERTE TEMPORAIRE DE CHEVEUX), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURE DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES (PNEUMONITE); SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTROINTESTINALE, COLLAPSUS, COMA
	3 Chroniques	DERMATOSE
	4 Tératogènes	5 Mutagènes: — 6 Cancérogènes: —
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	473
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	HYDROXYDE DE SODIUM EN SOLUTION AQUEUSE 2.5%
(2) Autre nom	SODIUM HYDROXIDE 2.5% (0.625N) AQUEOUS SOLUTION
(3) Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE SODIUM

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
(4) Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Nom	HYDROXYDE DE SODIUM EN SOLUTION AQUEUSE 2.5%

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		TRANSPARENT	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.0262	1.0281	-2.18			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
					13.5	MISCIBLE	

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'AIR, IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ACIDES

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: PAR ESTIMATION: IRRITATION ET CORROSION: PEAU (ULCERATION, PERTE DE CHEVEUX TEMPORAIRE), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURE DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES (PNEUMONITE): SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTROINTESTINALE, COLLAPSUS, COMA

(3) Chroniques: PAR ESTIMATION: DERMITE (POSSIBLE)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	474
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE SODIUM EN SOLUTION AQUEUSE 35% (8.7N)
② Autre nom	SODIUM HYDROXIDE 35% (8.7N) AQUEOUS SOLUTION
③ Utilisation	FABRICATION DE SAVONS, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE SODIUM

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU EN ABONDANCE. NOTE: L'UTILISATION D'UNE PETITE QUANTITE D'EAU ENTRAINE UNE REACTION VIOLENTE, QUI SE MANIFESTE PAR DES ECLABOUSSEMENTS DU PRODUIT ET UN IMPORTANT DEGAGEMENT DE CHALEUR.

Techniques spéciales
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS

③ Fuites ou accidents

Mesures
NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.

Traitements des déchets
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.
CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Nom	HYDROXYDE DE SODIUM EN SOLUTION AQUEUSE 35% (8.7N)

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
			X		TRANSPARENT	INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
	1.3616	1.3799				

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20° C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
					14.0	MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'AIR, IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, LIQUIDES INFLAMMABLES, HALOGENURES ORGANIQUES, ETAIN ALUMINIUM, ZINC, NITROMETHANE, COMPOSES NITRES, NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT, FAIRE L'INVERSE POUR DILUER.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	PAR ESTIMATION: IRRITATION ET CORROSION: PEAU (ULCERATION, PERTE TEMPORAIRE DE CHEVEUX), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURE DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES (PNEUMONITE); SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTRO-INTESTINALE, COLLAPSUS, COMA
	③ Chroniques	PAR ESTIMATION: DERMITE POSSIBLE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	475
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 12 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE SODIUM EN SOLUTION AQUEUSE 5% (1.25N)
② Autre nom	SODIUM HYDROXIDE 5% (1.25N) AQUEOUS SOLUTION
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE SODIUM

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU. Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Suite à la page suivant

Nom	HYDROXYDE DE SODIUM EN SOLUTION AQUEUSE 5% (1.25N)

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		TRANSPARENT	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.0557	1.0537	4.57			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
					14.0	MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'AIR, IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, LIQUIDES INFLAMMABLES, HALOGENURES ORGANIQUES, ETAIN ALUMINIUM, ZINC, NITROMETHANE, COMPOSES NITRES.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	PAR ESTIMATION: IRRITATION ET CORROSION: PEAU (ULCERATION, PERTE TEMPORAIRE DE CHEVEUX), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURE DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES (PNEUMONITE): SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTRO-INTESTINALE, COLLAPSUS, COMA
	(3) Chroniques	PAR ESTIMATION: DERMITE POSSIBLE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	476
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE SODIUM 0.04N
② Autre nom	HYDROXYDE DE SODIUM EN SOLUTION AQUEUSE 0.16% (0.04N)
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE SODIUM

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Suite à la page suivante

Nom	HYDROXYDE DE SODIUM 0.04N

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
			X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
			-0.05			

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
					12.5	MISCIBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'AIR, IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets — 2 Aigus	PAR ESTIMATION: IRRITATION ET CORROSION: PEAU (ULCERATION, PERTE DE CHEVEUX TEMPORAIRE), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURE DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES (PNEUMONITE): SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INLFAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTROINTESTINALE, COLLAPSUS, COMA
Effets — 3 Chroniques	PAR ESTIMATION: DERMITE (POSSIBLE)
4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
7 Autres	
8 Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	477
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE SODIUM 0.1N
② Autre nom	HYDROXYDE DE SODIUM EN SOLUTION AQUEUSE 0.4% (0.1N)
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE SODIUM

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets: NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HYDROXYDE DE SODIUM 0.1N

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.0043	1.0025	-0.32			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
					13.0	MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'AIR, IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigue	PAR ESTIMATION: IRRITATION ET CORROSION: PEAU (ULCERATION, PERTE DE CHEVEUX TEMPORAIRE), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURE DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES (PNEUMONITE): SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTROINTESTINALE, COLLAPSUS, COMA
	(3) Chroniques	PAR ESTIMATION: DERMITE (POSSIBLE)
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25 C
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	478
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE SODIUM IN
② Autre nom	HYDROXYDE DE SODIUM EN SOLUTION AQUEUSE IN (4%)
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE SODIUM

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	HYDROXYDE DE SODIUM 1N

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.0446	1.0428	-3.59			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
					14.0	MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A L'AIR, IL ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	PAR ESTIMATION: IRRITATION ET CORROSION: PEAU (ULCERATION, PERTE DE CHEVEUX TEMPORAIRE), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURE DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES (PNEUMONITE); SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTROINTESTINALE, COLLAPSUS, COMA
	(3) Chroniques	PAR ESTIMATION: DERMITE (POSSIBLE)
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25 °C	ppm	mg/m³ à 25 °C
	2.00000		

1091 (86-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	479
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE DE SODIUM 50%
② Autre nom	HYDROXYDE DE SODIUM EN SOLUTION AQUEUSE 50% (12.5N)
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

HYDROXYDE DE SODIUM

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU EN ABONDANCE. NOTE: L'UTILISATION D'UNE PETITE QUANTITE D'EAU ENTRAINE UNE REACTION VIOLENTE, QUI SE MANIFESTE PAR DES ECLABOUSSEMENTS DU PRODUIT ET UN IMPORTANT DEGAGEMENT DE CHALEUR.
	Techniques spéciales: PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS
③ Fuites ou accidents	Mesures: NEUTRALISER AVEC L'ACIDE SULFURIQUE DILUE. DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets: POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Suite à la page suivante

Nom	HYDROXYDE DE SODIUM 50%

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
			X		VISQUEUX	INCOLORE	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
	1.5300		13.50	145.00		

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
					14.0	MISCIBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LA SOLUTION EST EXPOSEE A L'AIR, ELLE ABSORBE L'EAU ET LE DIOXYDE DE CARBONE
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, LIQUIDES INFLAMMABLES, HALOGENURES ORGANIQUES, ALUMINIUM, ETAIN, ZINC, NITROMETHANE, COMPOSES NITRES. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT, FAIRE L'INVERSE POUR DILUER.
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION ET CORROSION: PEAU (ULCERATION, PERTE DE CHEVEUX TEMPORAIRE), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURE DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES (PNEUMONITE): SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTROINTESTINALE, COLLAPSUS, COMA
	3 Chroniques	DERMITE
	4 Tératogènes	5 Mutagènes: — 6 Cancérogènes: —
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25°C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	480
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYDE PHENYLMERCURIQUE
② Autre nom	PHENYLMERCURIC HYDROXIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANOMETALLIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	HYDROXYDE PHENYLMERCURIQUE

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C6H6HGO	294.70			X	CRISTALLIN	BLANC	

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20° C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A 190 DEGRES C.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION POSSIBLE DES TISSUS AFFECTES: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PHENYLMERCURE: SI INHALE: DOMMAGES PULMONAIRES POSSIBLES: SI INGERE EN GRANDE QUANTITE: POSSIBILITE DE DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX: NOTE: AU CONTACT DE SOLUTIONS CONCENTREES DE CE PRODUIT: POSSIBILITE DE BRULURES ET DE FORMATION D'AMPOULES
	3 Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PHENYLMERCURE: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU: DOMMAGES RENAUX POSSIBLES
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.00100	0.01000	0.00300	0.03000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	481
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	HYDROXYTRICYCLOHEXYLSTANNANE
② Autre nom	TRICYCLOHEXYLHYDROXYTIN
③ Utilisation	PESTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Nom	HYDROXYTRICYCLOHEXYLSTANNANE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C18H34OSN	385.16			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
			196.00			

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LES RAYONS ULTRAVIOLETS LE DECOMPOSENT EN ACIDE CYCLOHEXYL-STANNOIQUE.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES FORTS, AGENTS OXYDANTS FORTS.
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	ANIMAL (LAPIN) : IRRITATION DES YEUX
	3 Chroniques	ANIMAL: SI INGERE: RETARD DE CROISSANCE; ATTEINTES HEPATIQUE, RENALE ET DES GLANDES SURRENALES
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25°C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	482
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	87 02 13

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	INDENE
(2) Autre nom	INDONAPHTHENE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction

EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, MOUSSE

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

(3) Fuites ou accidents

Mesures

ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets

ENFOUIR LES DECHETS.
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE CAOUTCHOUC

(5) Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

(6) Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DES ACIDES, MATIERES OXYDANTES ET SOURCES D'IGNITION.

Nom	INDENE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H8	116.16		X			INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.9960		-1.70	182.60	58.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20° C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT S'OXYDE ET/OU POLYMERISE LORS DE L'ENTREPOSAGE.
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
LES ACIDES, LES AGENTS OXYDANTS FORTS.

(24) **Polymérisation** — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE D'ACIDES OU DE CHALEUR.

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets:

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES: SI ASPIRE: PNEUMONITE, OEDEME PULMONAIRE HEMORRAGIQUE

(3) Chroniques: DERMATITE: ANIMAL: DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
10.00000	45.00000	15.00000	70.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	483
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 11 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	INDIUM
② Autre nom	INDIUM ET SES COMPOSES (EN IN)
③ Utilisation	SEMI-CONDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	INDIUM

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
IN	114.82			X	MOU	ARGENTE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		7.3100	156.61	2080.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? SOUFRE, BROMURE DE MERCURE(II)
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	SI CHAUFFE: PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES DUES A LA PRESENCE D'AUTRES SUBSTANCES OU D'IMPURETES
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	484
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 22

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	IODATE D'ARGENT
(2) Autre nom	SILVER IODATE
(3) Utilisation	AGENT DE DOSAGE QUALITATIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERES COMBUSTIBLES.

(2) Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

(3) Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

(5) Manipulation
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

(6) Entreposage
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	IODATE D'ARGENT

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AGIO3	282.77			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.5300				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.5800	

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A HAUTE TEMPERATURE, IL SE DECOMPOSE: SENSIBLE A LA LUMIERE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, POTASSIUM

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ARGENT INORGANIQUES: IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, MEMBRANES MUQUEUSES

(3) Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ARGENT INORGANIQUES: ARGYRIE POSSIBLE

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.01000 à 25° C		0.03000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	485
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	IODE
② Autre nom	IODINE
③ Utilisation	CATALYSEUR, COLORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRON-NANTES. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU.NOTE: L'IODE EST CORROSIF POUR PLUSIEURS METAUX
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HUVS:10PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SOMBRE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivant

Nom	IODE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
I2	253.81			X	PLAQUES OU GRANULES	VIOLET	CARACTERISTIQU

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.9		4.9300	113.60	184.35		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	0.31	9.00				0.3000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SUBLIME A TEMPERATURE DE LA PIECE (PASSE DE L'ETAT SOLIDE A VAPEUR); EMET DES FUMEES TOXIQUES LORSQUE CHAUFFE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
REAGIT VIOLEMMENT AVEC: ACETYLENE,POUDRE D'ALUMINIUM,FLUOR, CHLORE,AMMONIAC,AMMONIAQUE,METAUX ACTIFS,ANTIMOINE,CARBURES, OXYDE DE FLUOR,AZOTURE D'ARGENT,AGENTS REDUCTEURS.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION ET CORROSION: PEAU, YEUX (SENSATION DE BRULURE, LARMOIEMENTS, BLEPHARITE), MEMBRANES MUQUEUSES; SI INHALE: RHINITE, PHARYNGITE, MAUX DE TETE, VERTIGES, TOUX, DYSPNEE, POSSIBILITE D'OEDEME PULMONAIRE; SI INGERE: BRULURES DE LA BOUCHE ET DU PHARYNX, GOUT METALLIQUE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE, FIEVRE, ANURIE, STUPEUR, MORT PAR UREMIE (INTOXICATION GRAVE)

(3) **Chroniques**: SENSIBILISATION: PEAU; SI INGERE: IODISME: INSOMNIE, CONJONCTIVITE, RHINITE, BRONCHITE, URTICAIRE, TREMBLEMENTS, TACHYCARDIE, ANOREXIE, PERTE DE POIDS

(4) **Tératogènes**: TERATOGENE SUSPECTE — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**: HUMAIN: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.10000	1.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	486
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	IODOFORME
② Autre nom	IODOFORM
③ Utilisation	GERMICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction UTILISER DES MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	IODOFORME

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CHI3	393.73			X	POUDRE OU CRISTAUX	JAUNE/VERT	PIQUANTE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	4.0080		123.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET: IODE, IODURE D'HYDROGENE, OXYDES DE CARBONE. A 204C, IL EXPLOSE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? BASES FORTES, AGENTS OXYDANTS, LITHIUM, MAGNESIUM
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES; SI INGERE OU ABSORBE (LESIONS CUTANEES): NAUSEES, VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE, DIURESE, EXCITATION OU DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL, POULS RAPIDE, FIEVRE (POSSIBLE), MORT
	(3) Chroniques	SENSIBILISATION: PEAU NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.0004 PPM
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25 °C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 °C)
0.50000	10.00000	1.00000	20.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	487
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	IODOMETHANE
② Autre nom	IODURE DE METHYLE
③ Utilisation	AGENT DESINFECTANT, FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: IODURE D'HYDROGENE, IODE, MONOXYDE DE CARBONE, DIOXYDE DE CARBONE.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU. Traitements des dechets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 800 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE.

Nom	IODOMETHANE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH3I	141.95		X		VOLATIL	INCOLORE	PIQUANTE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	2.2790		-66.45	42.50		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	375.00	4.89				20.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? BRUNIT A LA LUMIERE; SE DECOMPOSE SI CHAUFFE A 270 DEGRES C EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION DES YEUX; IRRITATION DE LA PEAU, BRULURES CUTANEES POSSIBLES (FORMATION DE VESICULES); SI INHALE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, OLIGURIE, DIFFICULTES D'ELOCUTION, TROUBLES VISUELS, ATAXIE, TREMBLEMENTS, IRRITABILITE, SOMNOLENCE, COMA ET MORT POSSIBLES; POSSIBILITE DE TROUBLES PSYCHIQUES PERSISTANTS ET DE DOMMAGES PERMANENTS AU SYSTEME NERVEUX CENTRAL
Effets (3) Chroniques	DERMATITE POSSIBLE NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.0204
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE
(7) Autres	
(8) Interactions	AUGMENTE LA TOXICITE DU FENITHROTION ET DU DICHLORVOS CHEZ L'ANIMAL

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
5.00000	28.00000	10.00000	56.00000

1091 (86-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	488
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	IODURE DE BARYUM
② Autre nom	IODURE DE BARYUM ANHYDRE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS IODES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	IODURE DE BARYUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BAI2	391.18			X	CRISTALLIN	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.1500	740.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE DE L'AIR POUR FORMER DU CARBONATE DE BARYUM ET DE L'IODE; HYGROSCOPIQUE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: PAR ANALOGIE AVEC LES SELS SOLUBLES DE BARYUM: SI INGERE: SALIVATION, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, PURGATION, TINTEMENTS, FAIBLESSE, VERTIGES, CONTRACTIONS MUSCULAIRES, CONVULSIONS ET/OU PARALYSIE MUSCULAIRE, TROUBLES CARDIOVASCULAIRES; DEFAILLANCE RESPIRATOIRE ENTRAINANT LA MORT

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	489
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 12 17

Identification et utilisation du produit

① Nom	IODURE DE CADMIUM
② Autre nom	DIIODURE DE CADMIUM
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUIT METALLURGIQUE, AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

Gouvernement du Québec

Nom	IODURE DE CADMIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CDI2	366.21			X	CRISTAUX, FLOCONS	BRUNATRE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.6700	388.00	787.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CE PRODUIT EST CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION, IL EMET DES PRODUITS TOXIQUES: OXYDES DE CADMIUM ET D'IODE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? POTASSIUM
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	PAR ANALOGIE AVEC LES SELS SOLUBLES DE CADMIUM: POSSIBILITE DE NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS GASTRO-INTESTINALES, PROSTRATION, TROUBLES SENSORIELS; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX, CONVULSIONS (INTOXICATION SEVERE)
Effets (3) Chroniques	PAR ANALOGIE AVEC LES SELS SOLUBLES DE CADMIUM: SI INGERE: DOMMAGES RENAUX (PROTEINURIE), ANEMIE; SI INHALE: EMPHYSEME PULMONAIRE
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.20000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	490
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	ISOCYANATE DE METHYLE
② Autre nom	METHYLCARBYLAMINE
③ Utilisation	FABRICATION D'INSECTICIDES, FABRICATION DE PESTICIDES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES OU D'UNE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE NOTE: LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU PEUVENT EXPLOSER.ON DOIT LES REFROIDIR EN EVITANT D'Y INTRODUIRE DE L'EAU.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET & DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.REFROIDIR LES CONTENANTS FERMES & EXPOSES AU FEU A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 20 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ISOCYANATE DE METHYLE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H3NO	57.05		X			INCOLORE	PIQUANTE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
2.1	0.9670		-80.00	38.00		-7.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
534	348.00	2.60	5.3			67.0000	

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE ET DE CARBONE & DU CYANURE D'HYDROGENE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? EAU, ALCOOLS, ACIDES, BASES, AGENTS OXYDANTS. FER, ETAIN, CUIVRE ET LEURS SELS
(24) Polymérisation	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? A HAUTE TEMPERATURE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU
Effets	(2) Aigus	IRRITATION TRES GRAVE: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, MEMBRANES MUQUEUSES DES ORGANES AFFECTES: DOMMAGES OCULAIRES PERMANENTS: SI INHALE: TOUX, SECRETIONS ABONDANTES, DOULEURS A LA POITRINE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, OEDEME PULMONAIRE AIGU, MORT POSSIBLE
	(3) Chroniques	ERUPTIONS CUTANEES: SENSIBILISATION: POUMONS (ASTHME): POSSIBILITE DE DOMMAGES AU SYSTEME NERVEUX ANIMAL: LESIONS PULMONAIRES
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes — (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.02000	0.05000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	491
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	ISOPHORONE
② Autre nom	TRIMETHYL-3,5,5 CYCLOHEXENE-2 ONE-1
③ Utilisation	FABRICATION DE PESTICIDES, SOLVANT POUR LAQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 800 PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ISOPHORONE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H14O	138.21		X			INCOLORE	CAMPHRE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.2	0.9210		-8.10	215.20	80.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
462	0.20	4.77	0.8			12.0000	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS.
(24) Polymérisation	[ ] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX (GRAVE), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; INTOXICATION GRAVE: NAUSEES, MAUX DE TETE, VERTIGES, SENSATION DE SUFFOCATION; POSSIBILITE D'EFFET NARCOTIQUE.
	(3) Chroniques	DERMATOSE ANIMAL: NEPHROTOXICITE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
5.00000	25.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	492
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 01 22

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	ISOPROPYLAMINE
(2) Autre nom	AMINO-2 PROPANE
(3) Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT POUR PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'AL-
COOL

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTEC-
TEURS APPROPRIES. REFROIDIR A L'AIDE D'EAU PULVERISEE LES CONTE-
NANTS EXPOSES AU FEU.

(3) Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4000 PPM

(5) Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU:
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

(6) Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Suite à la page suivant

Nom	ISOPROPYLAMINE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H9N	59.11		X		VOLATIL	INCOLORE	AMMONIACAL

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
5.0	0.6891		-101.00	33.50		-26.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
402	478.00	2.04	2.0			MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES D'AZOTE, OXYDES DE CARBONE).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS, OXYDANTS FORTS, ALDEHYDES, CETONES, ALUMINIUM, CUIVRE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION OU BRULURE: YEUX (OEDEME DE LA CORNEE, VISION TROUBLE), PEAU, VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES (BOUCHE, ESTOMAC); NAUSEES, VOMISSEMENTS, COLLAPSUS;
SI INHALE: TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, DOULEURS THORACIQUES, OEDEME PULMONAIRE, PERTE DE CONSCIENCE

(3) Chroniques:
DERMITE DE CONTACT, POSSIBILITE DE DERMITE DE CONTACT DE TYPE ALLERGIQUE (SENSIBILISATION DE LA PEAU)

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
5.00000	12.00000	10.00000	24.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	493
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	ISOPROPYLBENZENE
② Autre nom	CUMENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, ADDITIF A ESSENCE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU PULVERISEE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. ARROSER AU MOYEN D'UNE BRUME D'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 8000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ISOPROPYLBENZENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H12	120.00		X			INCOLORE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
1.2	0.8618		-96.00	152.40	44.00	25.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
424	8.00	4.14	0.9			0.0740	

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS.

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, INCOORDINATION, PERTE DE CONSCIENCE; EFFET NARCOTIQUE (APPARAIT LENTEMENT ET PERSISTE)

(3) Chroniques: DERMATITE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.000218

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
50.00000	245.00000	75.00000	365.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	494
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	KAOLIN
② Autre nom	KAOLIN POWDER
③ Utilisation	FABRICATION DE MATERIEL DE CONSTRUCTION, DE CERAMIQUE OU DE VERRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	KAOLIN

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.5800				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? NOTE: LA COULEUR DU KAOLIN VARIE DE BRUN A BLANC SELON LE DEGRE DE PURETE
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	PNEUMONITE CHIMIQUE: SI INGERE EN GRANDE QUANTITE: OBSTRUCTION INTESTINALE
	(3) Chroniques	FIBROSE PULMONAIRE NOTE: LE KAOLIN COMMERCIAL CONTIENT TRES PEU DE QUARTZ, CEPENDANT LE KAOLIN BRUT PEUT EN CONTENIR UNE QUANTITE IMPORTANTE.
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	495
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	LACTATE DE BUTYLE NORMAL
② Autre nom	PROPANOIC ACID, 2-HYDROXY, BUTYL ESTER
③ Utilisation	SOLVANT DE LAQUES, SOLVANT D'ENCRES D'IMPRIMERIE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSES, AGENTS CHIMIQUES SECS.
Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	LACTATE DE BUTYLE NORMAL

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H14O3	146.17		X			INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
5.9	0.9680		-43.00	188.00		71.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
382	0.40	5.04				34.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS, LES BASES FORTES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, TOUX; MAUX DE TETE, SOMNOLENCE, NAUSEES, VOMISSEMENTS
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
5.00000	25.00000		

1091 (86-10)

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	496
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	LINDANE
② Autre nom	HEXACHLORO-1ALPHA, 2ALPHA, 3BETA, 4ALPHA, 5ALPHA, 6BETA CYCLOHEXANE
③ Utilisation	INSECTICIDE, PESTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS NOTE: L'UTILISATION D'EAU PEUT PRODUIRE DE L'ECUME
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Suite à la page suivante

Nom	LINDANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H6CL6	290.83			X	POUDRE OU CRISTAUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.8700	112.50	323.04		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	0.03					0.0070	

(22) **Stabilité**

☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?

SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET: PHOSGENE, OXYDES DE CARBONE, ACIDE CHLORHYDRIQUE ET TRICHLOROBENZENES

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**

☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?

AGENTS OXYDANTS FORTS. ALCALIS(FORMATION DE TRICHLORO-1,3,4 BENZENE).FER,ALUMINIUM & ZINC EN POUDRE.MILIEU BIOLOGIQUE OU SLN. AQUEUSE: INTERCONVERSION EN HEXACHLOROCYCLOHEXANES.

(24) **Polymérisation**

☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, VERTIGES, EXCITABILITE, TREMBLEMENTS, FAIBLESSE MUSCULAIRE, CONVULSIONS; DIFFICULTES RESPIRATOIRES; CYANOSE; PERTE DE CONSCIENCE, MORT POSSIBLE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST: 0.0001412

(3) **Chroniques**: POSSIBILITE DE: SENSIBILISATION DE LA PEAU (URTICAIRE), D'ANEMIE APLASTIQUE ET DE PERTURBATION DES NIVEAUX DES HORMONES SEXUELLES (MALES); ANIMAL: ATTEINTES DU FOIE & DES REINS; AUTRES EFFETS: ANIMAL: ATTEINTE TESTICULAIRE, EMBRYOTOXIQUE, PROMOTEUR DE LA CARCINOGENESE; NOTE: IL Y A SYNERGIE AU NIVEAU DES EFFETS EMBRYOTOXIQUES LORS D'UNE EXPOSITION SIMULTANEE AU CADMIUM ET AU LINDANE

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**: CANCEROGENE SUSPECTE

(7) **Autres**: HUMAIN: PASSE LA BARRIERE PLACENTAIRE, DETECTE DANS LE LAIT MATERNEL

(8) **Interactions**: ANTAGONISTES: ALPHA-HCH, BETA-HCH, DELTA-HCH

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		1.50000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	497
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 17

Identification et utilisation du produit

① Nom	LITHIUM, HYDRURE DE
② Autre nom	HYDRURE DE LITHIUM
③ Utilisation	AGENT REDUCTEUR, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
AU CONTACT DE L'AIR.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MELANGE SPECIAL D'AGENTS CHIMIQUES SECS, POUDRE DE GRAPHITE SEC ET DE DOLOMITE

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents

Mesures
VERSER LENTEMENT BUTANOL SEC JUSQU'A REACTION COMPLETE. VERSER EXCES D'EAU. NEUTRALISER AVEC ACIDE CHLORHYDRIQUE 6M. JETER A L'EGOUT AVEC EXCES D'EAU.

Traitements des déchets
VERSER LENTEMENT BUTANOL SEC JUSQU'A REACTION COMPLETE. VERSER EXCES D'EAU. NEUTRALISER AVEC ACIDE CHLORHYDRIQUE 6M. JETER A L'EGOUT AVEC EXCES D'EAU.

④ Équipements de protection pour: [x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 50 MG/M3

⑤ Manipulation
PORTER UNE VISIERE ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	LITHIUM, HYDRURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HLI	7.95			X	TRANSLUCIDE	IVOIRE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.8200		680.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A LA LUMIERE, DEVIENT GRIS. PEUT REAGIR SPONTANEMENT AVEC L'AIR

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS, HYDROCARBURES HALOGENES, ACIDES, EAU, OXYGENE LIQUIDE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION SEVERE: VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES); BRULURES OCULAIRES, CUTANEES ET DES VOIES DIGESTIVES; RENIFLEMENTS, TOUX; NAUSEES, TICS MUSCULAIRES, CONFUSION MENTALE, VISION BROUILLEE, COMA, MORT (SI INGERE); DOMMAGE AU SYSTEME NERVEUX (INTOXICATION SEVERE)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.02500		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	498
Date de publication	88 04 27
Date de dernière mise à jour	88 04 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	MAGNESITE
② Autre nom	CARBONATE DE MAGNESIUM
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, POUDRE EFFERVESCENTE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction SI IMPLIQUE DANS UN FEU: EAU
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MAGNESITE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CMGO3	84.32			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		2.9580				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A 350 DEGRES C, IL SE DECOMPOSE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES LE DECOMPOSENT EN EMETTANT DU DIOXYDE DE CARBONE. LES OXYDANTS FORTS.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE DES YEUX; SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, OEDEME ET DIFFICULTES RESPIRATOIRES POSSIBLES; SI INGERE: PURGATION; A FORTE DOSE: POSSIBILITE D'OBSTRUCTION INTESTINALE (IRRITATION DE LA MUQUEUSE INTESTINALE, VERTIGES, DIARRHEE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DEPRESSION ET DIMINUTION DE LA CONTRACTION MUSCULAIRE, PARALYSIE RESPIRATOIRE)
	(3) Chroniques	POSSIBILITE DE DERMITE DE CONTACT
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes: —
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	499
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	MAGNESIUM (OXYDE DE), FUMEES EN MG
② Autre nom	OXYDE DE MAGNESIUM FUMEES
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MAGNESIUM (OXYDE DE), FUMEES EN MG

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X		BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		3.5800	2800.00	3582.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? TRIFLUORURE DE CHLORE, CHLORURE DE PHOSPHORE
(24) Polymérisation	[ ] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, NEZ; FIEVRE DES FONDEURS: TOUX, FIEVRE, OPPRESSION A LA POITRINE, LEUCOCYTOSE
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
	10.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	500
Date de publication	88 04 28
Date de dernière mise à jour	88 04 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	MAGNESIUM, CARBONATE DE
② Autre nom	CARBONATE DE MAGNESIUM
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, POUDRE EFFERVESCENTE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction SI IMPLIQUE DANS UN FEU: EAU
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MAGNESIUM, CARBONATE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique – Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CMGO3	84.32			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		2.9580				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A 350 DEGRES C, IL SE DECOMPOSE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
LES ACIDES LE DECOMPOSENT EN EMETTANT DU DIOXYDE DE CARBONE.
LES OXYDANTS FORTS.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE DES YEUX; SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, OEDEME ET DIFFICULTES RESPIRATOIRES POSSIBLES; SI INGERE: PURGATION; A FORTE DOSE: POSSIBILITE D'OBSTRUCTION INTESTINALE (IRRITATION DE LA MUQUEUSE INTESTINALE, VERTIGES, DIARRHEE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DEPRESSION ET DIMINUTION DE LA CONTRACTION MUSCULAIRE, PARALYSIE RESPIRATOIRE)

(3) Chroniques: POSSIBILITE DE DERMITE DE CONTACT

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	500
Date de publication	88 04 16
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	MANGANESE (FUMEES)
② Autre nom	FUMEES DE MANGANESE
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
AU CONTACT DE L'AIR.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets
LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MANGANESE (FUMEES)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
		X			FUMEE		

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	L'INHALATION PEUT CAUSER LA FIEVRE DES FONDEURS (SYMPTOMES APPARAISSANT APRES UN DELAI DE QUELQUES HEURES): IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, TOUX, GOUT METALLIQUE, FIEVRE AVEC FRISSONS ET TRANSPIRATION ABONDANTE, FATIGUE, DOULEURS ARTICULAIRES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE
	(3) Chroniques	NEUROTOXIQUE (MANGANISME): MAUX DE TETE, ASTHENIE, SOMNOLENCE, CHANGEMENTS DE LA PERSONNALITE: AGITATION, IRRITABILITE, LABILITE EMOTIONNELLE, RIRE INCONTROLABLE, TROUBLES DE LA MEMOIRE ET DU JUGEMENT, HALLUCINATIONS; TROUBLES VISUELS, SALIVATION EXCESSIVE, FAIBLESSE ET RIGIDITE MUSCULAIRE, PROBLEMES D'ELOCUTION, INCOORDINATION, TREMBLEMENTS; PNEUMONIE TYPIQUE: TOUX, FIEVRE, TREMBLEMENTS
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	1.00000		3.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	501
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 12 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	MALATHION
② Autre nom	(DIMETHOXY-THIOPHOSPHORYLTHIO)-2 SUCCINATE D'ETHYLE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres	HDVS: 5000 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.	

Nom	MALATHION

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H19O6PS2	330.36		X		CLAIR	JAUNE	MOUFFETTE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
1.0	1.2300		2.78			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.1450	

(22) Stabilité — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
A LA LUMIERE; SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE SOUFRE, DE PHOSPHORE ET DE CARBONE).

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, METAUX LOURDS COMME LE FER. IL S'HYDROLYSE EN MILIEUX ACIDES OU BASIQUES.

(24) Polymérisation — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: VISION BROUILLEE,MYOSIS, CEPHALEE,VERTIGE, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENT,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION, SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) Chroniques: POSSIBILITE DE SENSIBILISATION DE LA PEAU (AUGMENTATION DE LA SENSIBILITE A CE PRODUIT ET A SES ANALOGUES)
ANIMAL (INGESTION): INFLAMMATION ET ULCERATION GASTRIQUE, PERTE DE POIDS, ATTEINTE HEPATIQUE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/OCTANOL EST 0.0013
AUTRES EFFETS (SUITE): TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE (ANIMAL)

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres: IDENTIFICATION D'UN EFFET MUTAGENE LORS D'ETUDES IN VITRO.

(8) Interactions: POTENTIALISATION PAR LE TOCP, L'EPN ET L'ISOMALATHION

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	10.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	502
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 01 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	MANGANESE
② Autre nom	COLLOIDAL MANGANESE
③ Utilisation	FABRICATION D'ALLIAGES, DE CERAMIQUE ET DE VERRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

Nom	MANGANESE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
MN	54.94			X	LUSTRE	GRIS	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	7.2000		1244.00	2097.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
S'OXYDE LENTEMENT DANS L'AIR

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
HALOGENES, LES AGENTS OXYDANTS, CARBONE, ANTIMOINE, PHOSPHORE, ARSENIC, CARBONATES, EN PRESENCE D'ACIDES OU D'EAU, IL EMET UN GAZ INFLAMMABLE: HYDROGENE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) **Aigus**: SI CHAUFFE: L'INHALATION DES FUMEES PEUT CAUSER LA FIEVRE DES FONDEURS (SYMPTOMES APPARAISSANT APRES UN DELAI DE QUELQUES HEURES): SECHERESSE DE LA BOUCHE ET DE LA GORGE, FIEVRE AVEC FRISSONS, MAUX DE TETE, DOULEURS MUSCULAIRES

(3) **Chroniques**: MANGANISME:PREMIER STADE:MAUX DE TETE, TROUBLES DU SOMMEIL, FAIBLESSE DANS LES JAMBES, IRRITABILITE, APATHIE, ANOREXIE: DEUXIEME STADE: RIRE INCONTROLABLE, EUPHORIE, ACTES IMPULSIFS, PERTE DE MEMOIRE, CONFUSION MENTALE, AGRESSIVITE, HALLUCINATIONS: TROISIEME STADE: TROUBLES DE LA PAROLE, DE L'ECRITURE & DE LA DEMARCHE, TREMBLEMENTS, AKINESIE, SYNDROME DE TYPE PARKINSONNIEN (PARKINSON MANGANIQUE)

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	5.00000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	503
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	MANGANESE (FUMEES)
② Autre nom	FUMEES DE MANGANESE
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CONTACT DE L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets: LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE. POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MANGANESE (FUMEES)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz / Liquide / Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
		Gaz: X	FUMEE		

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	L'INHALATION PEUT CAUSER LA FIEVRE DES FONDEURS (SYMPTOMES APPARAISSANT APRES UN DELAI DE QUELQUES HEURES): IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, TOUX, GOUT METALLIQUE, FIEVRE AVEC FRISSONS ET TRANSPIRATION ABONDANTE, FATIGUE, DOULEURS ARTICULAIRES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE
	(3) Chroniques	NEUROTOXIQUE (MANGANISME): MAUX DE TETE, ASTHENIE, SOMNOLENCE, CHANGEMENTS DE LA PERSONNALITE: AGITATION, IRRITABILITE, LABILITE EMOTIONNELLE, RIRE INCONTROLABLE, TROUBLES DE LA MEMOIRE ET DU JUGEMENT, HALLUCINATIONS: TROUBLES VISUELS, SALIVATION EXCESSIVE, FAIBLESSE ET RIGIDITE MUSCULAIRE, PROBLEMES D'ELOCUTION, INCOORDINATION, TREMBLEMENTS; PNEUMONIE TYPIQUE: TOUX, FIEVRE, TREMBLEMENTS
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	1.00000 à 25° C		3.00000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	504
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	MANGANESE CYCLOPENTADIENYL TRICARBONYLE
② Autre nom	CYCLOPENTADIENYL TRICARBONYLE DE MANGANESE
③ Utilisation	ADDITIF A ESSENCE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures
	Traitements des dechets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	MANGANESE CYCLOPENTADIENYL TRICARBONYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C8H5MNO3	204.10						

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX: NAUSEES, MAUX DE TETE, GOUT METALLIQUE: VERTIGES: ANIMAL: CHANGEMENTS VASCULAIRES: OEDEME, HEMORRAGIES, HYPOTENSION, CHANGEMENTS HEMATOLOGIQUES
	③ Chroniques	ANIMAL: DOMMAGES AU SYSTEME NERVEUX ET AUX REINS, MOINDRE RESISTANCE A L'INFECTION: TOUX, RESPIRATION COURTE, FIEVRE, DOMMAGES PULMONAIRES
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ 0.10000 à 25° C	ppm	mg/m³ 0.30000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	505
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	MANGANESE METHYLCYCLOPENTADIENYL TRICARBONYLE
② Autre nom	METHYLCYCLOPENTADIENYLE MANGANESE TRICARBONYLE
③ Utilisation	ADDITIF A ESSENCE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MANGANESE METHYLCYCLOPENTADIENYL TRICARBONYLE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H7MN03	218.10		X				HERBES

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.3800	-2.20	232.80	110.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	0.05					0.0070	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EXPOSE A LA LUMIERE, LE PRODUIT SE DECOMPOSE RAPIDEMENT EN TETROXYDE DE MANGANESE (MN3O4)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION: YEUX: SENSATION DE BRULURE CUTANEE: MAUX DE TETE, NAUSEES, VERTIGES, MALADIES DE LA LANGUE, GOUT METALLIQUE, DYSPNEE, OPPRESSION DE LA POITRINE, PARESTHESIE: EFFET POSSIBLE SUR LE SYSTEME NERVEUX CENTRAL: ANIMAL: HYPERACTIVITE, TREMBLEMENTS, FAIBLESSE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, SPASMES ET CONVULSIONS (TYPE CLONIQUE): DOMMAGES HEPATIQUES, RENAUX ET PULMONAIRES (ALVEOLES)
Effets (3) Chroniques	ANIMAL: DOMMAGES PULMONAIRES
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.10000	0.20000	0.30000	0.60000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	506
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 06 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	MANGANESE, DICHLORURE DE
② Autre nom	DICHLORURE DE MANGANESE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS, AGENT DESINFECTANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MANGANESE, DICHLORURE DE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL2MN	125.84			X	DELIQUESCENT	ROSE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	2.9770		650.00	1190.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volumes)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						723.0000	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
POTASSIUM, SODIUM, ZINC

(24) Polymérisation: [ ] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets:

(2) Aigus:

(3) Chroniques: NEUROTOXIQUE (MANGANISME): MAUX DE TETE, ASTHENIE, SOMNOLENCE, CHANGEMENTS DE PERSONNALITE, AGITATION, IRRITABILITE, RIRE ANORMAL, TROUBLES VISUELS, SALIVATION EXCESSIVE, FAIBLESSE ET RIGIDITE MUSCULAIRE

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	5.00000 à 25° C		à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	507
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	MELANGE DE DIPHENYLE ET D'OXYDE DE DIPHENYLE
② Autre nom	MELANGE DE DIPHENYL ET D'OXYDE DE DIPHENYL
③ Utilisation	PRODUIT ORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS. Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	MELANGE DE DIPHENYLE ET D'OXYDE DE DIPHENYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
	324.42		X			JAUNATRE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.0600		12.00	257.40		123.90

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	0.08					INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AVEC LES OXYDANTS FORTS, IL Y A DANGER DE FEU OU D'EXPLOSION

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DES YEUX ET POSSIBILITE D'IRRITATION DE LA PEAU AU CONTACT DE CE PRODUIT; SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, NAUSEES; SI INGERE: POSSIBILITE DE DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX

(3) Chroniques: ANIMAL: TROUBLE DE LA CROISSANCE, ATTEINTE AU FOIE, AUX REINS ET A LA RATE

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes: —

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.50000	4.00000	2.00000	16.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	508
Date de publication	88 04 30
Date de dernière mise à jour	88 04 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	MERCURE
② Autre nom	MERCURY
③ Utilisation	FABRICATION DE SELS DE MERCURE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion — Moyens d'extinction	SI IMPLIQUE DANS UN FEU: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES.
Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. LE MERCURE EST LEGEREMENT VOLATIL (.0012MM DE HG A 20C) MAIS LA CONCENTRATION DES VAPEURS AUGMENTE AVEC LA TEMPERATURE.
③ Fuites ou accidents — Mesures	RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 28 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES METAUX. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Nom	MERCURE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
HG	200.59		X		MOBILE/FLUIDE	ARGENTE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	13.5460	13.5500	-38.87	356.90		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
		6.93				0.0020	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE, IL S'OXYDE EN OXYDE DE MERCURE (HGO).
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? L'ACETYLENE, L'AMMONIAC, LES ACIDES MINERAUX, LE CUIVRE ET SES ALLIAGES, LE FER, LE ZINC, LE CHLORE, LE DIOXYDE DE CHLORE, LES AGENTS OXYDANTS, LES DERIVES ACETYLENIQUES.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	INHALATION DES VAPEURS: TOUX, DYSPNEE, DOULEURS THORACIQUES, TACHYPNEE, GOUT METALLIQUE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, FIEVRE, LEUCOCYTOSE; INTOXICATION GRAVE: LETHARGIE, AGITATION, SURREFLECTIVITE, TREMBLEMENTS; PNEUMONITE, ATELECTASIE, EMPHYSEME; DOMMAGES RENAUX ACCOMPAGNES D'UNE INSUFFISANCE RENALE
	③ Chroniques	FAIBLESSE, FATIGUE, ANOREXIE, PERTE DE POIDS; STOMATITE, GINGIVITE; NEUROTOXICITE:INSOMNIE, IRRITABILITE, PERTE DE MEMOIRE, HYPEREXCITABILITE OU DEPRESSION, ANXIETE, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, TREMBLEMENTS (DOIGTS, PAUPIERES, LEVRES, LANGUE ET CORPS ENTIER), DEGENERESCENCE CEREBELLEUSE; NEPHROTOXICITE (PROTEINURIE, HYPOPROTEINEMIE, OEDEME); MERCURIALENTIS (COLORATION JAUNE-BRUNATRE DU CRISTALLIN)
	④ Tératogènes	TERATOGENE POSSIBLE ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:
	⑦ Autres	TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'ANIMAL.
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.15000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	509
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	METASILICATE DE PLOMB
② Autre nom	LEAD METASILICATE
③ Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUE OU VERRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	METASILICATE DE PLOMB

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O3PBSI	283.28			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	6.4900		766.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? REAGIT VIOLEMMENT AVEC LE LITHIUM
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	PAR ANALOGIE A LA TOXICITE DU PLOMB: INGESTION: SOIF, GORGE SECHE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, DOULEURS ET FAIBLESSES MUSCULAIRES, COLLAPSUS CIRCULATOIRE; MAUX DE TETE, INSOMNIE, PARESTHESIE; DOMMAGES AUX REINS; COMA, CHOC HEMOLYTIQUE, MORT POSSIBLE
Effets (3) Chroniques	PAR ANALOGIE A LA TOXICITE DU PLOMB: ANOREXIE, GOUT METALLIQUE, CONSTIPATION, CRAMPES ABDOMINALES; DOMMAGES RENAUX; TROUBLES NERVEUX PERIPHERIQUES; ENCEPHALOPATHIE (ENFANT)
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	ANTAGONISME: DIMERCAPROL, PENICILLAMINE, CALCIUM DISODIUM EDETATE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.15000 à 25° C		0.45000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	510
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHACRYLATE DE METHYLE
② Autre nom	METHYL METHACRYLATE
③ Utilisation	FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES. ILS PEUVENT EXPLOSER DURANT UN INCENDIE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
LES VAPEURS DU PRODUIT PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION ET S'ENFLAMMER OU EXPLOSER.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	METHACRYLATE DE METHYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H8O2	100.11		X		TRANSPARENT	INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.9440		-48.00	100.00	13.00	19.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
421	29.00	3.45	2.1			16.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES D'OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, PEROXYDES, BASES, ACIDES, AGENTS REDUCTEURS, AMINES, HALOGENES, AMMONIAC, NITRATES, METAUX LOURDS TELS QUE LE CUIVRE, LE FER

(24) **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE CHALEUR, DE LUMIERE OU D'AGENTS OXYDANTS.

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION DE LA PEAU ET DES YEUX, DOMMAGES POSSIBLES A LA CORNEE (CONTACT AVEC LE PRODUIT); EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION POSSIBLE DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES, HYPOTENSION, DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL, PERTE DE CONSCIENCE, OEDEME PULMONAIRE ET MORT POSSIBLES; SI INGERE: IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, ATTEINTES HEPATIQUE ET RENALE

(3) **Chroniques**: DERMATOSE, SENSIBILISATION DE LA PEAU; SI INHALE: MAUX DE TETE, DOULEURS AUX EXTREMITES, FATIGUE EXCESSIVE, TROUBLES DU SOMMEIL, PERTE DE MEMOIRE, IRRITABILITE.
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.05 PPM.

(4) **Tératogènes**: (5) **Mutagènes**: (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**: EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
100.00000	410.00000	125.00000	510.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	511
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHOMYL
② Autre nom	N-((METHYLCARBAMOYL)OXY)THIOACETIMIDATE DE METHYLE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, EAU PULVERISEE
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.PRODUITS DE DECOMPOSITION:OXYDES DE CARBONE ET DE SOUFRE, ACETONITRILE,SULFURE DE DIMETHYLE,DISULFURE DE DIMETHYLE,SOUFRE.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	METHOMYL

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H10N2O2S	162.20			X	CRISTALLIN	BLANC	SULFUREUX

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.2946		78.50			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						58.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT, IL SE DECOMPOSE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
SOLUTIONS FORTEMENT ACIDES OU BASIQUES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
CONJONCTIVITE POSSIBLE: VISION BROUILLEE, MYOSIS, MAUX DE TETE, VERTIGES, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, FASCICULATION, OPPRESSION A LA POITRINE, TRANSPIRATION, SALIVATION, LARMOIEMENTS, OEDEME PULMONAIRE, CYANOSE, CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET DES SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE, MORT

(3) Chroniques:
SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (ALLERGIE)
NOTE: CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR REVERSIBLE DES CHOLINESTERASES

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:
(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	2.50000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	512
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 23

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	METHOXYCHLORE
(2) Autre nom	METHOXYCHLOR
(3) Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité		[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction	AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
(3) Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:		[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 7500 MG/M3
(5) Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
(6) Entreposage		CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	METHOXYCHLORE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C16H15CL3O2	345.66			X	CRISTALLIN	INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.4100		89.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		12.00				0.1000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORE, D'ACIDE CHLORHYDRIQUE ET D'OXYDES DE CARBONE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU; ANIMAL: SI INGERE EN GRANDE QUANTITE: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL, FAIBLESSE, DIARRHEE, MORT
	(3) Chroniques	ANIMAL: RETARD DE CROISSANCE, HEPATO ET NEPHROTOXICITE, HYPERTROPHIE DES REINS, DE L'UTERUS ET DES GLANDES MAMMAIRES, ATROPHIE DES TESTICULES NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.0003162
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		ANIMAL: SYNERGIE: TETRACHLORURE DE CARBONE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	10.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	513
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLACETYLENE
② Autre nom	PROPYNE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT PROPULSANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL
REFROIDIR A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES. EN RAISON DES RISQUES DE REIGNITION EXPLOSIVE,NE PAS ETEINDRE LE FEU

Techniques spéciales
SI VOUS DEVEZ INTERVENIR, FAITES-LE A DISTANCE.PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
OUVRIR LES FENETRES.
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

Traitements des déchets
LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [X] Autres HDVS: 11,000 PPM

⑤ Manipulation

UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage

CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Nom	METHYLACETYLENE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C3H4	40.03	X				INCOLORE	SUCRE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
23.0			-104.70	-23.10		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	3800.00	1.38	1.7				

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE DE MANIERE EXPLOSIVE A DES PRESSIONS DE 4.5-5.6 ATM.CHAUFFE A LA DECOMPOSITION,IL EMET DES OXYDES DE CARBONE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS, ACIDES MINERAUX. CUIVRE, ARGENT, MERCURE, MAGNESIUM ET LEURS ALLIAGES.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES
Effets ② Aigus	SI INHALE: ASPHYXIE SIMPLE: INTOXICATION GRAVE: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE: POSSIBILITE DE GELURE AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE
Effets ③ Chroniques	
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25 °C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25 °C)
1000.00000	1650.00000	1250.00000	2040.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	514
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLACETYLENE PROPADIENE
② Autre nom	METHYLACETYLENE-PROPADIENE
③ Utilisation	SOUDURE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
FERMER LA VALVE DE LA BONBONNE.
REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents
Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

Traitements des déchets
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 20,000 PPM

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES OXYDANTS ET DES METAUX.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	METHYLACETYLENE PROPADIENE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H4	40.10	X				INCOLORE	NAUSEABONDE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
100.0				-28.90		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
454		1.48	3.4			INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
IL PEUT FORMER UN MELANGE EXPLOSIF AVEC L'AIR.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS; IL PEUT FORMER DES ACETYLENURES EXPLOSIFS AU CONTACT DE CUIVRE, D'ARGENT, DE MERCURE ET DE LEURS ALLIAGES.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus:
GELURES CUTANEES OU OCULAIRES AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE;
ASPHYXIE SIMPLE POSSIBLE;
ANIMAL : SI INHALE (FORTE CONCENTRATION) : ANESTHESIE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
1000.00000	1800.00000	1250.00000	2250.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	515
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLACRYLONITRILE
② Autre nom	2-PROPENENITRILE, 2-METHYL-
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures

ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU:
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage

CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Nom	METHYLACRYLONITRILE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H5N	67.09		X		CLAIR	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
2.2	0.7998		-35.80	90.30	12.90	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	65.00	2.30		0.2			

(22) Stabilité — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT A TENDANCE A POLYMERISER.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS, LES ACIDES MINERAUX.

(24) Polymérisation — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE.

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX; MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, ASTHENIE; INTOXICATION SEVERE: MAUX DE TETE, SENSATION DE FATIGUE, VERTIGES, DOULEURS ABDOMINALES, IRRITABILITE, TROUBLES RESPIRATOIRES, ATTEINTE HEPATIQUE (JAUNISSE), PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS, MORT

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	3.00000	2.00000	6.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	516
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 14

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLAMINE
② Autre nom	AMINOMETHANE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE OU BRUME D'EAU. **NOTE: EVACUER LE PERSONNEL. LE REFOULEMENT DU GAZ LIQUIFIE DANS LE CYLINDRE PEUT LE FAIRE EXPLOSER.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
OUVRIR LES FENETRES.

Traitements des déchets
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour:
[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 100 PPM

⑤ Manipulation

PORTER UNE VISIERE ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES ACIDES ET MATIERES OXYDANTES
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLE

Nom	METHYLAMINE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH5N	31.06	X			HYGROSCOPIQUE	INCOLORE	AMMONIACAL

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-93.50	-6.30		-10.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
430		1.07	4.9			1330.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES D'AZOTE, MONOXYDE DE CARBONE).

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ALUMINIUM, MAGNESIUM, CUIVRE, ETAIN, ZINC, MERCURE ET LEURS ALLIAGES; ACIDES; OXYDANTS FORTS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION GRAVE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; DERMITE; CONJONCTIVITE; DIFFICULTES RESPIRATOIRES, TOUX, RENIFLEMENTS, CONGESTION PULMONAIRE, OEDEME PULMONAIRE; BRULURES OCULAIRES ET CUTANEES AU CONTACT DU LIQUIDE

(3) Chroniques: NOTE: LA LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.02 PPM.

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
10.00000	12.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	517
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLANILINE
② Autre nom	N-METHYL BENZENAMINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU PULVERISEE
	Techniques spéciales REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Suite à la page suivante

Nom	METHYLANILINE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H9N	107.15		X		HUILEUX	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
1.7	0.9891		-57.00	195.00	79.40	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20 °C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		3.70					

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQU'EXPOSE A L'AIR, IL DEVIENT ROUGE-BRUN
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU ET DES YEUX (DOMMAGES A LA CORNEE) AU CONTACT AVEC LE PRODUIT: METHEMOGLOBINEMIE (MAUX DE TETE, VERTIGES, FAIBLESSE, CYANOSE (BLEUISSEMENT) DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES); SI INHALE: POSSIBILITE DE VERTIGES ET DE MAUX DE TETE
Effets (3) Chroniques	ANIMAL: SI INHALE: DYSPNEE, CYANOSE, METHEMOGLOBINEMIE, ANEMIE, HYPERPLASIE DE LA MOELLE OSSEUSE: OEDEME PULMONAIRE, PNEUMONIE, DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX POSSIBLES
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
2.00000	9.00000	4.00000	18.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	518
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 12 09

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	METHYLARSONATE D'AMMONIUM
(2) Autre nom	AMMONIUM METHYLARSONATE
(3) Utilisation	HERBICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
(3) Fuites ou accidents	Mesures: METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
(5) Manipulation	NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
(6) Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	METHYLARSONATE D'AMMONIUM

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH8ASNO3	157.02						

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? BASES FORTES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES ORGANIQUES DE L'ARSENIC: SENSATION DE BRULURE DANS LA GORGE, DOULEURS STOMACALES ET INTESTINALES, MAUX DE TETE, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, ETOURDISSEMENTS, STUPEUR, CONVULSIONS, PARALYSIE ET MORT POSSIBLE
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	519
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLCYCLOHEXANE
② Autre nom	METHYL-1 CYCLOHEXANE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? S'ENFLAMME TRES FACILEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS NOTE: L'UTILISATION D'EAU PEUT S'AVERER INEFFICACE.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	METHYLCYCLOHEXANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C7H14	98.19		X			INCOLORE	BENZENE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
498.0	0.7694	0.7700	-126.59	100.90	-4.00	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
250	43.00	3.40	1.2			INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE
CARBONE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
EN PRESENCE D'AGENTS OXYDANTS FORTS, IL Y A RISQUE D'EXPLO-
SION

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

② Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, SOMNOLENCE; INTOXICATION GRAVE: PERTE DE CONSCIENCE, MORT

③ Chroniques: DERMITE DE CONTACT

④ Tératogènes:
⑤ Mutagènes:
⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
400.00000	1600.00000	500.00000	2000.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	520
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLCYCLOHEXANOL
② Autre nom	MELANGE DE METHYL-2,3 ET 4 CYCLOHEXANOLS
③ Utilisation	SOLVANT DE LAQUES ET DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT OU EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents
Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	METHYLCYCLOHEXANOL

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H14O	114.19		X		VISQUEUX	INCOLORE	NOIX DE COCO

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
500.0	0.9240	0.9200		162.00	65.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
296		3.90				35.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE, LE PRODUIT PEUT EMETTRE DU MONOXYDE DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS, LES BASES FORTES.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; MAUX DE TETE;
ANIMAL: NARCOSE; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX

(3) Chroniques: DERMATOSE

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
50.00000	235.00000	75.00000	350.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	521
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLCYCLOHEXANONE (ORTHO-)
② Autre nom	METHYL-2 CYCLOHEXANONE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE LAQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 2500 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	METHYLCYCLOHEXANONE (ORTHO-)

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H12O	112.17		X			INCOLORE	MENTHE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.9250		-13.90	165.00	48.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	1.00	3.86				INSULUBLE	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	EXPOSITION AUX VAPEURS : IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES: SI INHALE EN FORTE CONCENTRATION : DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL ET NARCOSE POSSIBLES
	(3) Chroniques	POSSIBILITE DE DERMATOSE (CONTACT PROLONGE ET REPETE): ANIMAL : APPLICATION CUTANEE A FORTES DOSES : IRRITATION DE LA PEAU, TREMBLEMENTS, NARCOSE ET MORT
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
50.00000	230.00000	75.00000	345.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	522
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 03 30

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	METHYLETHYLCETONE
(2) Autre nom	BUTANONE-2
(3) Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

(2) Feu ou explosion

Moyens d'extinction
FEU MINEUR: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS. FEU MAJEUR: MOUSSE D'ALCOOL. NOTE: L'UTILISATION D'EAU, MEME SOUS FORME DE BRUME, PEUT S'AVERER INEFFICACE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

(3) Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

(4) Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

(5) Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION. METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

(6) Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES BASES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Suite à la page suivante

Nom	METHYLETHYLCETONE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H8O	72.12		X		VOLATIL	INCOLORE	ACETONE

(7) Limite de détection effective (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.2	0.8054		-86.35	79.60	-6.67	-1.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
515	71.20	2.50	1.8	0.5		268.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DES OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, ALCALIS, BASES FORTES, ACIDES MINERAUX, HALOGENES, AMINES, PYRIDINES, AMMONIAQUE, ACIDE CHLOROSULFONIQUE, OLEUM, PEROXYDE D'HYDROGENE, T-BUTOXYDE DE POTASSIUM.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme:** VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus:** IRRITATION: PEAU, YEUX (DOMMAGES POSSIBLES A LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (INTOXICATION GRAVE): MAUX DE TETE, ENGOURDISSEMENT DES DOIGTS ET DES BRAS, FAIBLESSE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, VERTIGES, SOMNOLENCE, CONFUSION MENTALE, PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS; ANIMAL: OPACIFICATION REVERSIBLE DE LA CORNEE, PNEUMONITE D'ASPIRATION POSSIBLE

(3) **Chroniques:** DERMATOSE POSSIBLE (ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU); STIMULE L'ACTIVITE ENZYMATIQUE DU FOIE; INTERACTION: POTENTIALISE LES EFFETS NEUROTOXIQUES (NEUROPATHIE PERIPHERIQUE) DU METHYLBUTYLCETONE ET DE L'HEXANE ET LES EFFETS HEPATOTOXIQUES DE L'HEXANE, DU TETRACHLORURE DE CARBONE ET DU CHLOROFORME
AUTRE EFFET: DETECTE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'HUMAIN

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) **Autres:** EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions:** ANIMAL: POTENTIALISATION DE LA NEUROTOXICITE DE L'HEXANEDIONE-2,5

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25°C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
200.00000	590.00000	300.00000	885.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	523 ~~520~~
Date de publication	88 04 16
Date de derniere mise à jour	87 10 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLGLYCOL
② Autre nom	ETHER MONOMETHYLIQUE DE L'ETHYLENE GLYCOL
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENT CHIMIQUE SEC, MOUSSE, MOUSSE ANTI-ALCOOL.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2000 PPM

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	METHYLGLYCOL

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. SI INGERE, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
C3H8O2	76.11		X			INCOLORE	ETHER

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
0.1	0.9647		-85.10	125.00	39.40	43.30

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
288	6.20	2.62	2.5			MISCIBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, ALUMINIUM, BASES FORTES
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	IRRITATION: PEAU (CONTACT PROLONGE), YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, ETOURDISSEMENTS, SOMNOLENCE, FATIGUE, NAUSEES, VOMISSEMENT, TREMBLEMENTS, PERTE DE COORDINATION, CONFUSION, INCONSCIENCE; SI INGERE: HEMORRAGIE GASTRIQUE, DOMMAGES RENAUX ET HEPATIQUES, MORT POSSIBLE; ANIMAL: OEDEME PULMONAIRE
	3 Chroniques	DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, SOMNOLENCE, FAIBLESSE, FATIGUE, ANOREXIE, VISION BROUILLEE, TREMBLEMENTS, DEMARCHE CHANCELANTE, TROUBLES D'ELOCUTION, CONFUSION, DIMINUTION DES FACULTES MENTALES, TROUBLES DE COMPORTEMENT; ANEMIE ET AUTRES DOMMAGES SANGUINS; ANIMAL: DOMMAGES PULMONAIRES, HEPATIQUES ET RENAUX
	4 Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE — 5 Mutagènes: — 6 Cancérogènes:
	7 Autres	ANIMAL: EMBRYOTOXIQUE, CAUSE LA STERILITE, COMPTE SPERMATIQUE REDUIT
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
25.00000	80.00000	35.00000	120.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	524
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLHYDRAZINE
② Autre nom	HYDRAZOMETHANE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
POUR LES FEUX IMPORTANTS UTILISER DE TRES GRANDES QUANTITES D'EAU ET COMBATTRE L'INCENDIE A DISTANCE. POUR DES FEUX DE MOINDRE IMPORTANCE: EAU, MOUSSES, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. *EVITER TOUT CONTACT DU PRODUIT AVEC LES MATERIAUX POREUX: AMIANTE, BOIS, TISSU, TERRE, ETC. REFROIDIR LES CONTENANTS.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS EN CAOUTCHOUC.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER SOUS ATMOSPHERE INERTE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	METHYLHYDRAZINE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH6N2	46.07		X		FUMANT	INCOLORE	AMMONIACALE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
1.0	0.8660		-20.90	87.00	21.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
196	49.00	1.60	2.5			MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE.EMET DES OXYDES D'AZOTE SI CHAUFFE.EN PRESENCE D'AIR & AU CONTACT DE MATERIAUX POREUX IL PEUT S'ENFLAMMER*.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS TELS LE FLUOR, LE CHLORE, LE TRIFLUORURE DE CHLORE, LE TETROXYDE D'AZOTE, L'ACIDE NITRIQUE, LE PEROXYDE D'HYDROGENE.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; LARMOIEMENT, ROUGEURS OCULAIRES, BRONCHOSPASMES; NAUSEES, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS, ARRET RESPIRATOIRE POSSIBLE; HEMATOTOXICITE: HEMOLYSE, ANEMIE, METHEMOGLOBINEMIE; NEPHROTOXICITE: HEMATURIE; DOMMAGES HEPATIQUES POSSIBLES; SI INGERE: IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES; ANIMAL: DOMMAGES CORNEENS APRES ABSORPTION CUTANEE

(3) **Chroniques**: SENSIBILISATION POSSIBLE: PEAU, POUMONS

(4) **Tératogènes**: TERATOGENE SUSPECTE
(5) **Mutagènes**:
(6) **Cancérogènes**: CANCEROGENE SUSPECTE

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.20000	0.35000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	525
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLISOAMYLCETONE
② Autre nom	METHYLISOAMYLKETONE
③ Utilisation	SOLVANT DE VERNIS, SOLVANT DE LAQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prevention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. REFROIDIR A L'AIDE D'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS:CAOUTCHOUC,NEOPRENE

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	METHYLISOAMYLCETONE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H14O	114.19		X			INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.8880		-73.90	144.00	36.00	43.33

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
191	1.52	3.90					

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DES YEUX, DE LA PEAU (CONTACT PROLONGE) ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; NARCOSE POSSIBLE (INTOXICATION SEVERE)

(3) Chroniques: DERMATITE POSSIBLE;
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.01 PPM.

(4) Tératogènes | (5) Mutagènes | (6) Cancérogènes

(7) Autres

(8) Interactions

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
100.00000	475.00000	150.00000	710.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	526
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLMERCAPTAN
② Autre nom	THIOMETHYL ALCOHOL
③ Utilisation	ADDITIF A ESSENCE, BACTERICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSE, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS. L'EAU PULVERISEE PEUT ETRE INEFFICACE POUR ETEINDRE LES FLAMMES MAIS PEUT ETRE UTILISEE POUR REDUIRE LES VAPEURS. Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. VENTILER LES ENDROITS CLOS AVANT D'Y PENETRER. EVACUER LE PERSONNEL. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures OUVRIR LES FENETRES. Traitements des déchets METTRE UNE VENTILATION FORCEE. POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 400 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Nom	METHYLMERCAPTAN

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH4S	48.11	X				INCOLORE	OEUF POURRI

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			-123.00	5.95	-17.80	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		1.66	3.9				

(22) Stabilité — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE, OXYDES DE SOUFRE)

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS (RISQUE DE FEUX ET D'EXPLOSION):ACIDES,EAU OU VAPEURS D'EAU (EMET DU SULFURE D'HYDROGENE);OXYDE MERCURIQUE,CUIVRE,MERCURE,PLOMB,ZINC,PRODUITS ORGANIQUES INSATURES

(24) Polymérisation — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: GRAVE IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, MAUX DE TETE, NAUSEES, SENSATION DE FROID AUX EXTREMITES, ACCELERATION DU RYTHME CARDIAQUE, PERTE DE CONSCIENCE, CYANOSE, OEDEME PULMONAIRE; EFFETS SUR LE SYSTEME NERVEUX CENTRAL: CONVULSIONS, COMA, MORT POSSIBLE PAR PARALYSIE RESPIRATOIRE; POSSIBILITE D'ANEMIE HEMOLYTIQUE ET DE METHEMOGLOBINEMIE; IRRITATION DES YEUX; GELURE CUTANEE POSSIBLE

(3) Chroniques: NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0,041 PPM

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:
(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.50000	1.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	527
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 14

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLPARATHION
② Autre nom	O,O-DIMETHYL O-PARA-NITROPHENYL THIOPHOSPHATE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MI:THYLPARATHION

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H1005P5	263.23			X	CRISTALLIN, VOLATIL	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.3580	37.50			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		9.10				0.0005	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE SOUFRE, D'AZOTE ET DE PHOSPHORE).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	VISION BROUILLEE, MYOSIS,CEPHALEE, VERTIGE,TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENT,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION, SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS,COMA,ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)
	(3) Chroniques	NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.01 PPM. NOTE: COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE: 0.0003
	(4) Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		SYNERGIE: PHENOTHIAZINES,BARBITURATES, CHLORDIAZEPOXIDE, MEPROBAMATE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.20000 à 25° C		0.60000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	528
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 01

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	METHYLPROPYLENEGLYCOL
(2) Autre nom	METHYLPROPYLENE GLYCOL
(3) Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction: INCENDIE MINEUR: DIOXYDE DE CARBONE, AGENT CHIMIQUE SEC. INCENDIE MAJEUR: MOUSSE D'ALCOOL, BRUME D'EAU
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
(3) Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE PLASTIQUE
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
(6) Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	METHYLPROPYLENEGLYCOL

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C4H10O2	90.12		X			INCOLORE	ETHER

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
97.7	0.9200		-96.70	119.00	34.00	38.00

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
330	11.80	3.11	1.6			MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: YEUX (PICOTEMENTS, SENSATION DE BRULURE), PEAU: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, ETOURDISSEMENTS, SOMNOLENCE, INCOORDINATION, ANESTHESIE: SI INGERE: DIFFICULTES RESPIRATOIRES: SI INHALE (GRANDE CONCENTRATION): IRRITATION DE LA GORGE ET DES VOIES RESPIRATOIRES, LARMOIEMENTS, ECOULEMENT NASAL
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
100.00000	360.00000	150.00000	540.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	529
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	METHYLSTYRENE
② Autre nom	VINYLTOLUENE
③ Utilisation	SOLVANT DE POLYMERES, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE
	Techniques spéciales: REFROIDIR LES CONTENANTS EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour	[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	METHYLSTYRENE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H10	118.18		X			INCOLORE	DESAGREABLE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
50.0	0.8900	0.9200	-76.80	170.50	53.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
495	1.10	4.08	0.7			0.0900	

(22) Stabilité: [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT, POLYMERISE. SI CHAUFFE A DECOMPOSITION IL EMET DES VAPEURS TOXIQUES (MONOXYDE DE CARBONE).

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, PEROXYDES, ACIDES FORTS, CHLORURE D'ALUMINIUM

(24) Polymérisation: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN ABSENCE D'INHIBITEUR (TERT-BUTYL CATECHOL) OU SI CHAUFFE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES): SOMNOLENCE: ANIMAL: DEPRESSION OU SYSTEME NERVEUX CENTRAL

(3) Chroniques: IRRITATION: PEAU

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
100.00000	480.00000	150.00000	720.00000

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	530
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	MEVINPHOS (R)
② Autre nom	PHOSDRIN
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents
Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des dechets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 40 MG/M3

⑤ Manipulation
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	MEVINPHOS (R)

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H13O6P	224.15		X			JAUNE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.2500	1.2400	-56.00	325.00	79.44	79.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulometrie Microns
						MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A 300 DEGRES CELSIUS, SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE PHOSPHORE).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS; ATTAQUE LES PLASTIQUES ET LE CAOUTCHOUC; CORRODE LE FER, LE BRONZE ET CERTAINS ACIERS INOXYDABLES; S'HYDROLYSE EN SOLUTION ALCALINE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: VISION BROUILLE,MYOSIS,CEPHALEE,VERTIGE, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENT,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE,ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS,COMA,ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) Chroniques: ANIMAL: REDUCTION DU POIDS CORPOREL, ATTEINTE DU FOIE ET DES REINS

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions: SYNERGIE: AUTRES ORGANO PHOSPHORES

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.01000	0.10000	0.03000	0.30000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	531
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	MICA
② Autre nom	LEPIDOLITE
③ Utilisation	FABRICATION DE PEINTURES, FABRICATION DE PAPIERS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des dechets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MICA

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H4AL6K2O24SI6	797.00			X	FLOCONS OU FEUILLETS	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	2.8250		1500.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [X] Non Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	
	(3) Chroniques	POSSIBILITE DE FIBROSE PULMONAIRE (TOUX, DYSPNEE)
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	532
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	MOLYBDATE D'AMMONIUM
② Autre nom	MOLYBDATE D'AMMONIUM TETRAHYDRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUES, AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. UTILISER UNE BRUME D'EAU POUR REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES BASES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MOLYBDATE D'AMMONIUM

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES, RINCER YEUX ET PEAU AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H32MO7N6O28	1236.00			X	CRISTALLIN	VERDATRE	AMMONIAC

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		2.3980				

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20° C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						435.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EMET DE L'EAU A 90 DEGRES C: SE DECOMPOSE A 190 DEGRES C EN EMETTANT DE L'AMMONIAC ET DES OXYDES D'AZOTE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
SI EN CONTACT AVEC DES ALCALIS, PEUT LIBERER DE L'AMMONIAC

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

② Aigus: IRRITATION: PEAU (DECOLORATION ET BRULURES POSSIBLES), YEUX (ROUGEUR ET VISION BROUILLEE POSSIBLES), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES (TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES).

③ Chroniques:

④ Tératogènes: — ⑤ Mutagènes: — ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		10.00000

1051 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	533
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	MOLYBDATE(VI) DE SODIUM
② Autre nom	MOLYBDATE DE SOUDE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS, AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Nom	MOLYBDATE(VI) DE SODIUM

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
MONA2O4	205.92			X		BLANC	

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
	3.2800		687.00			

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION POSSIBLE DES YEUX; SI INGERE EN GRANDE QUANTITE: ARTHRALGIE (DOULEUR ARTICULAIRE)
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

1091.(86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	534
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	MOLYBDENE, DICHLORURE DE
② Autre nom	DICHLORURE DE MOLYBDENE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANT, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MOLYBDENE, DICHLORURE DE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CL2MO	166.85			X		JAUNE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	3.7140					

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE AU POINT DE FUSION
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	
	③ Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INSOLUBLES DE MOLYBDENE: ANIMAL: SI INGERE: ANOREXIE, APATHIE, PERTE DE POIDS
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25° C

1001 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	535
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	MOLYBDENE, TETRABROMURE DE
② Autre nom	MOLYBDENUM TETRABROMIDE
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.

⑥ Entreposage

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MOLYBDENE, TETRABROMURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
BR4MO	415.58			X	DELIQUESCENT	BLANC	

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? METAUX ALCALINS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	
	③ Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES SOLUBLES DE MOLYBDENE: ANIMAL: PERTE DE POIDS, DIARRHEE, INCOORDINATION MUSCULAIRE, MORT L'EXPERIMENTATION ANIMALE NOUS SUGGERE QUE DES EXPOSITIONS REPETEES AUX COMPOSES SOLUBLES DE MOLYBDENE POURRAIENT ETRE ASSOCIEES AVEC UNE MALADIE RESSEMBLANT A LA GOUTTE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	536
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 08 14

Identification et utilisation du produit

① Nom	MONOCROTOPHOS
② Autre nom	HYDROXY-3 METHYL-N CIS-CROTONAMIDE O,O-DIMETHYL PHOSPHATE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

Gouvernement du Québec

Nom	MONOCROTOPHOS

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C7H14NO5P	223.19			X	CRISTALLIN	BRUN ROUX	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			53.00	125.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE, LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES, LES BASES. EN PRESENCE D'EAU, IL S'HYDROLYSE.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	VISION BROUILLEE, MYOSIS, CEPHALEE, VERTIGES, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE, NAUSEE, VOMISSEMENT, CRAMPES ABDOMINALES, FASCICUTION, SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE, TRANSPIRATION, SALIVATION, LARMOIEMENT, OEDEME PULMONAIRE, CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE, CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE(CE PRODUIT EST INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)
Effets ③ Chroniques	SUITE DES EFFETS AIGUS: ANIMAL: IRRITATION: PEAU, YEUX (OPACITE CORNEENNE REVERSIBLE
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.25000		

1081 (80-10)

Nom	MONOFLUOROPHOSPHATE DE SODIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
FNA2O3P	143.95			X		INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			625.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	INFORMATION INCONNUE
	(3) Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	537
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	MONOFLUOROPHOSPHATE DE SODIUM
② Autre nom	SODIUM MONOFLUOROPHOSPHATE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☒ Autres HDVS: 500 MG/M3
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	538
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	MONOXYDE DE MANGANESE
② Autre nom	MANGANESE MONOXIDE
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE, COLORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MONOXYDE DE MANGANESE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
MNO	70.94			X	CRISTAUX OU POUDRE	VERT	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		5.4450	1650.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CE PRODUIT EST CHAUFFE EN PRESENCE D'AIR, IL S'OXYDE EN TETROXYDE DE MANGANESE(MN3O4).
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? REAGIT VIOLEMMENT AVEC LE FLUOR OU L'HYPOCHLORITE DE CALCIUM
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	
Effets	③ Chroniques	MANGANISME:PREMIER STADE:MAUX DE TETE, TROUBLES DU SOMMEIL, FAIBLESSE DANS LES JAMBES, IRRITABILITE, APATHIE, ANOREXIE; DEUXIEME STADE: RIRE INCONTROLABLE, EUPHORIE, ACTES IMPULSIFS, PERTE DE MEMOIRE, CONFUSION MENTALE, AGRESSIVITE, HALLUCINATIONS; TROISIEME STADE: TROUBLES DE LA PAROLE, DE L'ECRITURE & DE LA DEMARCHE, TREMBLEMENTS, AKINESIE, SYNDROME DE TYPE PARKINSONNIEN (PARKINSON MANGANIQUE)
Effets	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
Effets	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	539
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	MONOXYDE DE MERCURE
② Autre nom	MERCURIC OXIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERES REDUCTRICES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. DES FUMEES TOXIQUES DE MERCURE PEUVENT SE DEGAGER LORS D'UN INCENDIE.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DES MATIERES REDUCTRICES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Nom	MONOXYDE DE MERCURE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HGO	216.59			X	POUDRE CRISTALLINE		INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		11.1400				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.0530	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
IL DEVIENT ROUGE SI EXPOSE A LA CHALEUR; IL SE DECOMPOSE A LA LUMIERE OU SI CHAUFFE A 500 DEGRES C.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, CHLORE, ACIDE HYPOPHOSPHOREUX, SOUFRE, MAGNESIUM, PHOSPHORE, HYDRATE D'HYDRAZINE, PEROXYDE D'HYDROGENE, ALLIAGES DE SODIUM ET DE POTASSIUM.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION : PEAU, YEUX; ULCERATION DE LA CONJONCTIVE ET DE LA CORNEE; INHALATION DES POUSSIERES : DOULEURS THORACIQUES, TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES; ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE MERCURE INORGANIQUES : GOUT METALLIQUE, SALIVATION EXCESSIVE, BRULURES ET OEDEME DES VOIES DIGESTIVES, DOULEURS ABDOMINALES, HEMORRAGIE, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, TREMBLEMENTS, DOMMAGES AUX REINS

(3) **Chroniques**: DERMATOSE POSSIBLE; ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE MERCURE INORGANIQUES : COLORATION DE LA CORNEE, TREMBLEMENT DES PAUPIERES, TROUBLES POSSIBLES DE LA VISION, PHOTOPHOBIE; L'APPLICATION SUR LA PEAU D'ONGUENTS CONTENANT CE PRODUIT PEUT CONDUIRE A UNE INTOXICATION SYSTEMIQUE, L'APPLICATION SUR LES PAUPIERES PEUT PRODUIRE UNE CONJONCTIVITE ET UNE INFLAMMATION DES PAUPIERES

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.05000		0.15000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	540
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	MONOXYDE DE PLOMB
② Autre nom	LEAD OXIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES, PIGMENT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
SI IMPLIQUE DANS UN FEU: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivante

Nom	MONOXYDE DE PLOMB

Premiers secours

RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
RINCER LES YEUX A L'EAU. SI INGERE,BOIRE DE L'EAU,VOMIR,APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
OPB	223.19			X		JAUNE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		9.5300	888.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SE TRANSFORME EN TETROXYDE DE PLOMB ENTRE 300 ET 400 DEGRES CELSIUS.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
SODIUM,BORE,SILICIUM,TITANE,ACETYLENURES METALLIQUES,GLYCEROL,CARBURE DE LITHIUM,PEROXYDE D'HYDROGENE,CHLORE,ETHYLENE,FLUOR,SULFURES;SI FINEMENT DIVISE: ALUMINIUM,ZIRCONIUM.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX: TROUBLES DIGESTIFS GRAVES: DOULEURS EPIGASTRIQUES ET ABDOMINALES, VOMISSEMENTS: ATTEINTE DE L'ETAT GENERAL: PALEUR, AGITATION, COLLAPSUS, CONVULSIONS, ETAT DE CHOC: ATTEINTE RENALE: PARFOIS ATTEINTE HEPATIQUE: ENCEPHALOPATHIE: ATTEINTE NEUROMOTRICE:MORT DANS 24 A 48 HEURES: SI TRAITE: RECUPERATION TOTALE OU PARTIELLE (SEQUELLES NEUROLOGIQUES ET RENALES).

(3) Chroniques: ETAT GENERAL PERTURBE: DOULEURS GASTRO-INTESTINALES: LISERE BLEUATRE DES GENCIVES, GOUT METALLIQUE, NAUSEES, ANOREXIE, ULCERES, ALTERNANCE DIARRHEE-CONSTIPATION, COLIQUES, ANEMIE, FATIGUE, PERTE DE POIDS, TROUBLE DE L'HUMEUR, DOULEURS MUSCULAIRES ET ARTICULAIRES, PERFORMANCES PSYCHOMOTRICES REDUITES, HYPERTENSION, ENCEPHALOPATHIE, TROUBLE THYROIDIEN, HYPOSPERMIE, NEPHRITE, HEPATOTOXICITE

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.15000 à 25° C		0.45000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	541
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	MORPHOLINE
② Autre nom	TETRAHYDRO-2H-1,4-OXAZINE
③ Utilisation	SOLVANT DE RESINES, SOLVANT DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

INCENDIE MINEUR: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, BRUME D'EAU.
INCENDIE MAJEUR: BRUME D'EAU, MOUSSE.

Techniques spéciales

REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES EN LES ARROSANTS D'EAU FROIDE; PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.

③ Fuites ou accidents

Mesures

ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 8000PPM

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS

⑥ Entreposage

CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	MORPHOLINE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AU SAVON ET A L'EAU SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H9NO	87.12		X		HUILEUX	INCOLORE	AMMONIAC FAIBL

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.1	1.0007	1.0000	-4.90	128.19	35.00	38.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
310	7.00	3.00	1.8			MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE ET D'OXYDES DE CARBONE. HYGROSCOPIQUE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS; AGENTS OXYDANTS FORTS: PEUT S'ENFLAMMER; ALCALIS; NITRATE DE CELLULOSE; NITROMETHANE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION ET CORROSION: PEAU, YEUX (OEDEME CORNEEN, VUE TEMPORAIREMENT BROUILLEE AVEC APPARITION DE HALOS AUTOUR DES LUMIERES), VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES; SI INHALE: TOUX, MAUX DE TETE, NAUSEES, DIFFICULTES RESPIRATOIRES; SI ABSORBE PAR LA PEAU: MAUX DE TETE, NAUSEES

(3) **Chroniques**: DERMITE DE CONTACT; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**: SYNERGIE AVEC LES NITRITES AU NIVEAU DE CERTAINES ENZYMES.

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
20.00000	70.00000	30.00000	105.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE·TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	542
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 02 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	N-CYANO N'-(METHYLMERCURE) GUANIDINE
② Autre nom	METHYLMERCURIC DICYANAMIDE
③ Utilisation	FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	N-CYANO N'-(METHYLMERCURE) GUANIDINE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C3H6HGN4	298.72			X			

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DU DIMETHYLMERCURE POUR LES EFFETS AIGUS ET CHRONIQUES: ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: LETHARGIE, EXCITATION, HYPERREFLEXIE, TREMBLEMENTS
Effets	③ Chroniques	ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (NEUROLOGIQUE ET PSYCHIATRIQUE): DEPRESSION, IRRITABILITE, ERETHISME, TIMIDITE EXCESSIVE, INSOMNIE, INSTABILITE EMOTIONNELLE, PERTE DE MEMOIRE, CONFUSION, TROUBLES VASOMOTEURS (TRANSPIRATION ABONDANTE, ROUGEURS): TREMBLEMENTS, PARESTHESIE, ATAXIE, REDUCTION DU CHAMP VISUEL, DYSARTHRIE, TROUBLES AUDITIFS (CES CHANGEMENTS SONT IRREVERSIBLES SI INTOXICATION GRAVE)
Effets	④ Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE — ⑤ Mutagènes: — ⑥ Cancérogènes:
Effets	⑦ Autres	EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
0.00100	0.00300 à 25° C	0.01000	0.03000 à 25°C

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	543
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 02 22

Identification et utilisation du produit

① Nom	N-NITROSODIMETHYLAMINE
② Autre nom	N-METHYL-N-NITROSOMETHANAMINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	N-NITROSODIMETHYLAMINE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS DE CONTACT AVEC LA PEAU, LAVER IMMEDIATEMENT ET ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H6N2O	74.10		X			JAUNE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.0048			152.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						MISCIBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT, LORSQUE CHAUFFE PEUT DECOMPOSER VIOLEMMENT: CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
LES ACIDES.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION
ANIMAL: ATTEINTES HEPATIQUES

(3) Chroniques:
MAUX DE TETE, DOULEURS LOMBAIRES, CRAMPES ABDOMINALES, NAUSEES, ANOREXIE, FATIGUE, SOMNOLENCE, ETOURDISSEMENT
HEPATOTOXIQUE: ICTERE (JAUNISSE), NECROSE HEPATIQUE, MORT POSSIBLE; DOMMAGES RENAUX

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	CANCEROGENE POSSIBLE

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	544
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	N,N-DIMETHYLANILINE
② Autre nom	DMA
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS, FABRICATION DU CAOUTCHOUC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES. UTILISER DE L'EAU PULVERISEE POUR REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Suite à la page suivant

Nom	N,N-DIMETHYLANILINE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H11N	121.18		X		HUILEUX	JAUNATRE	AMINE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.9557		2.50	194.00	63.00	61.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
371	1.00	4.17	1.1			16.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE, D'OXYDES DE CARBONE ET D'ANILINE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX: METHEMOGLOBINEMIE POSSIBLE: CYANOSE (BLEUISSEMENT DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES), MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL (CONFUSION, ATAXIE, VERTIGES, TINTEMENTS D'OREILLES, FAIBLESSE DESORIENTATION, LETHARGIE, CONVULSIONS, COMA):
	(3) Chroniques	DIMINUTION DE L'APPETIT, ANEMIE, PERTE DE POIDS, NEUROTOXICITE: DOMMAGES RENAUX, HEPATIQUES ET A LA MOELLE OSSEUSE. NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.005
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	25.00000	10.00000	50.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	545
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 12 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	NAPHTA
② Autre nom	NAPTHE SOLVANT
③ Utilisation	SOLVANT DE PEINTURES, SOLVANT DE VERNIS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10,000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Suite à la page suivant

Nom	NAPHTA

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
			X			INCOLORE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.8600			180.00		38.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
277	5.00	4.50	0.8				

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION LEGERE: PEAU, YEUX, NEZ; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE

(3) Chroniques:
DERMATITE: ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU;
ANIMAL: NARCOSE, DOMMAGES AU FOIE ET AUX REINS (INTOXICATION SEVERE); DIMINUTION DU NOMBRE DES GLOBULES BLANCS

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
300.00000		400.00000	

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	546
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	NAPHTALENE
② Autre nom	NAPHTHALENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER OU EXPLOSER A L'AIR.
② Feu ou explosion — Moyens d'extinction	EAU, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE
Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR AU MOYEN D'UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents — Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 500 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NAPHTALENE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C10H8	128.19			X	CRISTAUX OU POUDRE	BLANC	BOULE A MITES

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
0.3	1.0253	1.1620	80.20	218.00	88.00	79.00

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
567	0.05	4.40	0.9			0.0300	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE, LE PRODUIT EMET DES VAPEURS ET/OU FUMEES TOXIQUES DE NAPHTALENE ET/OU D'OXYDES DE CARBONE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU; SI INHALE OU INGERE: CRAMPES ABDOMINALES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, MAUX DE TETE, FATIGUE, CONFUSION, EXCITATION, MALAISES, TRANSPIRATION, MICTIONS DOULOUREUSES, URINE FONCEE OU CONTENANT DU SANG, HEMOLYSE INTRAVASCULAIRE, ANEMIE HEMOLYTIQUE, FIEVRE, JAUNISSE, DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX; INTOXICATION GRAVE (INGESTION): CONVULSIONS, COMA
	③ Chroniques	SENSIBILISATION: PEAU; ROUGEURS CUTANEES; CATARACTES NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.0004265
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C
10.00000	50.00000	15.00000	75.00000

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	547
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	NEON
② Autre nom	
③ Utilisation	FABRICATION DE TUBES FLUORESCENTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	NOTE: NE PAS VAPORISER D'EAU DANS LE NEON LIQUEFIE.
	Techniques spéciales	NOTE: REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES. SOUMIS A UNE CHALEUR LOCALISEE, ILS PEUVENT SE RUPTURER. RETIRER LES CONTENANTS SI VOUS POUVEZ LE FAIRE SANS DANGER.
③ Fuites ou accidents	Mesures	METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets	LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE. POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation		VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NEON

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
NE	20.17	X				INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			-248.67	-246.94		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		0.69					

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [X] Non Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES
Effets (2) Aigus	ASPHYXIE SIMPLE: RESPIRATION RAPIDE, INCOORDINATION MUSCULAIRE, DETIORATION MENTALE, FATIGUE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS, COMA ET MORT POSSIBILITE DE GELURE AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE
(3) Chroniques	
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	548
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	NICKEL
② Autre nom	NICKEL CATALYST
③ Utilisation	FABRICATION D'ALLIAGES, CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER OU EXPLOSER A L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, SABLE SEC, GRAPHITE OU DOLOMITE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NICKEL

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
NI	58.71			X	POUDRE METALLIQUE	ARGENTE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		8.9000	1555.00	2723.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE, IL FORME DE L'OXYDE DE NICKEL (NIO). A HAUTE TEMPERATURE, IL PEUT FORMER DU CARBONYLE DE NICKEL.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LE SOUFRE (DEGAGEMENT DE CHALEUR)
EN PRESENCE D'ACIDES, IL Y A FORMATION D'HYDROGENE, UN GAZ EXPLOSIBLE

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② **Aigus**: INHALATION DE FORTES CONCENTRATIONS DE FUMEES : IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, PNEUMONITE;
EFFETS CHRONIQUES : DERMATOSE (NICKEL ITCH: SENSATION DE BRULURE ET DEMANGEAISONS SUIVIES D'UN ERYTHEME ET D'ERUPTIONS NODULAIRES AUX DOIGTS, AUX POIGNETS ET AUX AVANT-BRAS (LES NODULES PEUVENT S'ULCERER)), CETTE DERMATOSE PEUT ETRE ACCOMPAGNEE DE FIEVRE ET DISPARAIT

③ **Chroniques**: GENERALEMENT AU BOUT D'UNE SEMAINE: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (DERMATOSE ECZEMATEUSE LOCALISEE AU POINT DE CONTACT OU GENERALISEE: CETTE DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT PEUT PERSISTER LONGTEMPS APRES L'EXPOSITION): INHALATION DES FUMEES: SENSIBILISATION PULMONAIRE POSSIBLE (ASTHME)

④ Tératogènes	⑤ Mutagènes	⑥ Cancérogènes
		CANCEROGENE SUSPECTE

⑦ **Autres**:

⑧ **Interactions**: COBALT: SENSIBILISATION COUPLEE POSSIBLE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	1.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	549
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 12 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	NICKEL CARBONYLE
② Autre nom	NICKEL TETRACARBONYL
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. CHAUFFE, LE PRODUIT EMET DES VAPEURS ET DES FUMEES TOXIQUES
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 0.001 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NICKEL CARBONYLE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C4NIO4	170.75		X		VOLATIL	INCOLORE	MOISI

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
2.0	1.3200		-19.30	43.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (25°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	400.00	5.89	2.0			INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
S'OXYDE RAPIDEMENT EN PRESENCE D'AIR, TEMPS DE DEMI-VIE: 100 SEC. A 60C, IL PEUT EXPLOSER.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES ACIDES, LES AGENTS OXYDANTS.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES: MAUX DE TETE FRONTAUX, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, INSOMNIE, IRRITABILITE: APRES DELAI OPPRESSION A LA POITRINE, TOUX SECHE, HYPERPNEE, CYANOSE, SENSATION DE PROFONDE FAIBLESSE, FRISSONS, TRANSPIRATION, TROUBLES VISUELS, PERIODE DE DELIRE ET DE CONVULSIONS, MORT (DELAI DE 4 A 15 JOURS): POSSIBILITE D'OEDEME PULMONAIRE HEMORRAGIQUE ET DE NEPHROTOXICITE

③ Chroniques: POSSIBILITE DE FIBROSE PULMONAIRE (PEUT SE PRODUIRE A LA SUITE D'INTOXICATIONS AIGUES)

④ Tératogènes: TERATOGENE SUSPECTE — ⑤ Mutagènes: — ⑥ Cancérogènes: CANCEROGENE POSSIBLE

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
0.05000	0.35000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	550
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	NICKEL, SULFURE DE
② Autre nom	DISULFURE DE NICKEL
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Gouvernemen du Québec

Nom	NICKEL, SULFURE DE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
NI3S2	240.19			X	CRISTAUX LUSTRES	JAUNE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		5.8200	790.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES D'OXYDES DE SOUFRE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? AU CONTACT D'ACIDES, IL EMET DU SULFURE D'HYDROGENE.
㉔ Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	
	③ Chroniques	ANIMAL: INHALATION: INFLAMMATION ET ULCERATION DES SINUS NASAUX, IRRITATION PULMONAIRE, ATTEINTE PULMONAIRE (ABCES); ON SE REFERE A LA TOXICITE DU NICKEL ET DE SES COMPOSES : DERMATOSE (NICKEL ITCH); SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT); INHALATION DES POUSSIERES OU DES FUMEES : SENSIBILISATION PULMONAIRE POSSIBLE (ASTHME)
	④ Tératogènes	
	⑤ Mutagènes	
	⑥ Cancérogènes	CANCEROGENE POSSIBLE
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
	1.00000		

1691 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	551
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	NICOTINE
② Autre nom	METHYL-1 (PYRIDYL-3)-2 PYRROLIDINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures

ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 35 MG/M3

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Suite à la page suivant

Nom	NICOTINE

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES, RINCER YEUX ET PEAU AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INTOXICATION, TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C10H14N2	162.23		X		HUILEUX	INCOLORE	PYRIDINE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
	1.0097		-78.89	247.00	95.00	

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
244	0.05	5.60	0.7			MISCIBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE. BRUNIT LORSQU'EXPOSE A L'AIR OU LA LUMIERE.
SI CHAUFFE, EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTES.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② **Aigus**: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, VOIES DIGESTIVES (SENSATION DE BRULEMENTS DANS LA BOUCHE, L'OESOPHAGE ET L'ESTOMAC): NAUSEES, SALIVATION, DOULEURS ABDOMINALES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, SUEURS, MAUX DE TETE, ETOURDISSEMENTS, TROUBLES VISUELS ET AUDITIFS, CONFUSION, CHUTE DE LA PRESSION SANGUINE, ARYTHMIE CARDIAQUE, CONVULSIONS, FAIBLESSE MUSCULAIRE, PARALYSIE, MORT

③ **Chroniques**:

④ **Tératogènes**: TERATOGENE SUSPECTE ⑤ **Mutagènes**: ⑥ **Cancérogènes**:

⑦ **Autres**: HUMAIN: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

⑧ **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.50000 à 25° C		1.50000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	552
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE CHROMIQUE
② Autre nom	NITRATE DE CHROME(III)
③ Utilisation	FABRICATION DE CATALYSEURS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITRATE CHROMIQUE

Premiers secours

LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CRN3O9	238.03			X	POUDRE DELIQUESCENTE	VERT	

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20° C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A PLUS DE 60 DEGRES C EN EMETTANT DES FUMEES D'OXYDES D'AZOTE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS REDUCTEURS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE CHROME TRIVALENT: DERMITE POSSIBLE
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.50000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	553
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE D'ALUMINIUM NONAHYDRATE
② Autre nom	ALUMINUM TRINITRATE NONAHYDRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS DE TANNAGE, AGENT ANTI-CORROSIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERES REDUCTRICES.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME POUR SE PROTEGER DES FUMEES D'OXYDES D'AZOTE POUVANT SE DEGAGER LORS D'UN INCENDIE

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITRATE D'ALUMINIUM NONAHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H18ALN3018	375.14			X	DELIQUESCENT	INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			73.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						640.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
IL SE DECOMPOSE A 135 DEGRES C; HYGROSCOPIQUE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, MATIERES ORGANIQUES; IL SE DECOMPOSE EN
EAU CHAUDE

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION DE LA PEAU ET DES YEUX; SI INHALE: POSSIBILITE D'IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS ET PURGATION

③ Chroniques:

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	2.00000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	554
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 22

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE DE BARYUM
② Autre nom	BARIUM NITRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PYROTECHNIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERES REDUCTRICES.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE; EAU EN DEBUT D'INCENDIE. NE PAS UTILISER D'EAU LORSQUE LE PRODUIT EST EN FUSION.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.
EVITER LE CHOC ET LE FROTTEMENT.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITRATE DE BARYUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
SI INGERE, FAIRE PRENDRE DU LAIT DE MAGNESIE ET BEAUCOUP D'EAU. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
BAN2O6	261.38			X	CRISTAUX LUSTRES	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		3.2400	590.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						87.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A DES TEMPERATURES SUPERIEURES A 590 DEGRES C, IL SE DECOMPOSE EN OXYDES D'AZOTE ET BARYUM.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS REDUCTEURS, MATIERES ORGANIQUES, ALLIAGES D'ALUMINIUM ET DE MAGNESIUM.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX; SI INHALE: IRRITATION POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES; SI INGERE: SALIVATION, VOMISSEMENTS, COLIQUE, TREMULATIONS, CONVULSIONS, POULS FAIBLE ET RELENTI, AUGMENTATION DE LA PRESSION SANGUINE; HEMORRAGIES STOMACALES, INTESTINALES ET RENALES SUIVIES DE PARALYSIE MUSCULAIRE, D'UN ARRET RESPIRATOIRE OU D'UN ARRET CARDIAQUE POUVANT MENE A LA MORT.
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	555
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE DE CADMIUM
② Autre nom	CADMIUM DINITRATE
③ Utilisation	FABRICATION D'EMULSION PHOTOGRAPHIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité
☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:
☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITRATE DE CADMIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CDN2O6	236.43			X	CRISTAUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			350.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						1090.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? CE PRODUIT EST HYGROSCOPIQUE: IL ABSORBE L'EAU PRESENT DANS L'AIR.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION SEVERE: YEUX, PEAU (HUMIDE), MEMBRANES MUQUEUSES (POSSIBLE)
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.05000		0.20000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	556
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE DE CHROME(III) NONAHYDRATE
② Autre nom	CHROMIUM(III) NITRATE NONAHYDRATE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERES COMBUSTIBLES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DES MATIERES REDUCTRICES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITRATE DE CHROME(III) NONAHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H18CRN3O18	400.21			X	CRISTAUX	POURPRE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			60.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						40.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A SON POINT D'EBULLITION (100 DEG. C.) IL SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES GAZ TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS REDUCTEURS FORTS, MATIERES OXYDABLES, TRIFLUORURE DE BROME EN PRESENCE DE PLATINE.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	ULCERATION POSSIBLE DE LA PEAU ET DOMMAGES POSSIBLES AUX YEUX. SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES ET OEDEME PULMONAIRE POSSIBLES. SI INGERE EN GRANDE QUANTITE: VERTIGES, SOIF INTENSE, DOULEURS ABDOMINALES, VOMISSEMENTS, CHOC, MORT POSSIBLE.
	③ Chroniques	POSSIBILITE DE SNESIBILISATION: PEAU (ECZEMA). DERMITE POSSIBLE (CONTACT REPETE OU PROLONGE): INHALATION DES POUSSIERES: PERFORATION POSSIBLE DE LA CLOISON NASALE.
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	557
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 09 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE DE FER
② Autre nom	NITRATE FERRIQUE ANHYDRE
③ Utilisation	MORDANT A TEINTURE, AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité
☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:
[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU.
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	NITRATE DE FER

Premiers secours

LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
FEN309	241.87			X	CRISTALLIN	BLANC-GRIS	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						MISCIBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
IL SE DECOMPOSE SI CHAUFFE FORTEMENT (PLUS DE 100 DEGRES C)
EN EMETTANT DES FUMEES D'OXYDES D'AZOTE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: PAR ANALOGIE AUX SELS DE FER: IRRITATION DE LA PEAU ET DES VOIES RESPIRATOIRES: SI INGERE: TROUBLES DIFESTIFS (GASTRO-ENTERITE ULCERATIVE ET HEMORRAGIQUE), CONVULSIONS, COMA: CHOC CARDIOGENIQUE: ATTEINTES HEPATIQUES ET RENALES (INSUFFISANCE RENALE AIGUE PAR NEPHRITE TUBULAIRE INTERSTITIELLE)

(3) Chroniques: SIDEROSE OCCULAIRE (IMPREGNATION DE TOUTES LES MEMBRANES DE L'OEIL PAR LES SELS DE FER): TROUBLES CARDIOVASCULAIRES POSSIBLES

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres: EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'HUMAIN.

(8) Interactions: CADMIUM, FLUOR, AMPHETAMINE, TETRACYCLINES, CHLORPROMAZINE, ETC

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	1.00000		2.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	558
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE DE NICKEL HEXAHYDRATE
② Autre nom	NITRIC ACID, NICKEL(2+) SALT, HEXAHYDRATE
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
AU CHOC, PAR FRICTION OU EN PRESENCE DE SUBSTANCES ORGANIQUES.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES OU REDUCTRICES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITRATE DE NICKEL HEXAHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H12N2NIO12	290.85			X	DELIQUESCENT	VERT	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		2.0500	56.70	137.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						2500.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?

AU CHOC OU SI CHAUFFE, IL PEUT EXPLOSER. SI CHAUFFE A SA DECOMPOSITION IL PEUT EMETTRE DES GAZ TOXIQUES: OXYDES D'AZOTE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?

ALUMINIUM, PHOSPHURE DE BORE, LES CYANURES, LES ESTERS, LES AGENTS OXYDANTS, LES AGENTS REDUCTEURS, PHOSPHAM, PHOSPHORE, HYPOPHOSPHITE DE SODIUM, CHLORURE STANNEUX, LES THIOCYANATES

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION: YEUX (CONJONCTIVITE), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES (RHINITE, SINUSITE), VOIES DIGESTIVES (DIARRHEE, VOMISSEMENTS); ANOSMIE, GOUT METALLIQUE

③ Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DU NICKEL ET DE SES COMPOSES: DERMATOSE (NICKEL ITCH); SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT); INHALATION DES POUSSIERES OU DES FUMEES: SENSIBILISATION PULMONAIRE POSSIBLE (ASTHME)

④ Tératogènes:

⑤ Mutagènes:

⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres: TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'HUMAIN.

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	559
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 12 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE DE PLOMB
② Autre nom	LEAD DINITRATE
③ Utilisation	FABRICATION D'EXPLOSIF, MORDANT A TEINTURE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CONTACT DE SUBSTANCES ORGANIQUES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU PULVERISEE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. REFRODIR A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS: CAOUTCHOUC BUTYLE
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITRATE DE PLOMB

Premiers secours

RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
RINCER LES YEUX A L'EAU. SI INGERE,BOIRE DE L'EAU,VOMIR,APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
N2O6PB	331.23			X	CRISTALLIN	BLANCHATRE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		4.5300				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						500.0000	

(22) Stabilité — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
PEUT REAGIR VIOLEMMENT AU CHOC, A LA FRICTION OU LORSQUE CHAUFFE. SE DECOMPOSE A 470C, EN EMETTANT DES OXYDES D'AZOTE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
COMPOSES ORGANIQUES, AGENTS REDUCTEURS, MATIERES COMBUSTIBLES

(24) Polymérisation — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: TROUBLES DIGESTIFS GRAVES: GOUT METALLIQUE, SOIF INTENSE, DOULEURS ABDOMINALES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, COLIQUES, DIARRHEE OU CONSTIPATION, FAIBLESSE: ATTEINTE NEUROMOTRICE, COLLAPSUS: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, INSOMNIE, PARESTHESIE, COMA: MORT DANS LES 24 A 48 HEURES: SI TRAITE: RECUPERATION TOTALE OU PARTIELLE (SEQUELLES NEUROLOGIQUES ET RENALES).

(3) Chroniques: ETAT GENERAL PERTURBE: MAUX DE TETE, INSOMNIE, IRRITABILITE, AGITATION, HALLUCINATIONS: TROUBLES VISUELS: CONVULSIONS, COMA: ENCEPHALOPATHIE: INSUFFISANCE RESPIRATOIRE: ANEMIE: NEPHROTOXICITE: HEPATOTOXICITE.

(4) Tératogènes: TERATOGENE POSSIBLE — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres: ANIMAL: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.15000		0.45000

1091 (86-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	560
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE DE PROPYLE NORMAL
② Autre nom	NITRIC ACID PROPYL ESTER
③ Utilisation	ADDITIF A ESSENCE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UM MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU MOYEN D'UNE BRUME D'EAU.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	NITRATE DE PROPYLE NORMAL

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H7NO3	105.09		X			INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
50.0	1.0580	1.0600		110.00	20.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
175	16.00	3.60	2.0			INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
LES VAPEURS FORMENT UN MELANGE EXPLOSIBLE AVEC L'AIR. LORSQUE CHAUFFE, IL EMET DES FUMEES D'OXYDES D'AZOTE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU; FORMATION POSSIBLE DE METHEMOGLOBINE: CYANOSE (BLEUISSEMENT) DU NEZ, DES LEVRES ET DES LOBES D'OREILLES, MAUX DE TETE, VERTIGES, SOMNOLENCE, NAUSEES, ACCELERATION DE LA FREQUENCE CARDIAQUE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, PERTE DE CONSCIENCE

(3) Chroniques: ANIMAL: IRRITATION ET EPAISSISSEMENT DE LA PEAU; ANEMIE

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
25.00000	105.00000	40.00000	470.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	561
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE DE ZIRCONYLE
② Autre nom	OXYNITRATE DE ZIRCONIUM
③ Utilisation	AGENT OXYDANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CONTACT DE SUBSTANCES ORGANIQUES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DES MATIERES REDUCTRICES. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITRATE DE ZIRCONYLE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
N2O7ZR	231.23			X	POUDREUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
PEUT EXPLOSER LORSQUE CHAUFFE; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, ACIDES FORTS, BASES FORTES;
RISQUE DE FEU OU D'EXPLOSION AU CONTACT DE SUBSTANCES ORGANIQUES.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES DE ZIRCONIUM: AU CONTACT AVEC LA PEAU: LESIONS CUTANEES; SI INHALE: PNEUMONITE POSSIBLE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	562
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE FERRIQUE NONAHYDRATE
② Autre nom	FERRIC NITRATE NONAHYDRATE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE, AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERES REDUCTRICES.	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE.
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres	
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DES MATIERES REDUCTRICES.	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITRATE FERRIQUE NONAHYDRATE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H18FEN3018	404.06			X	DELIQUESCENT		

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.6840	47.20			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité**

☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE A PLUS DE 125 DEGRES C. LE PRODUIT SE DECOM-
POSE EN EMETTANT DES OXYDES D'AZOTE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)**

☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ACIDES: AGENTS REDUCTEURS OU COMPOSES ORGANIQUES: PEUT REA-
GIR VIOLEMMENT.

㉔ **Polymérisation**

☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: ON SE REFERE A LA TOXICITE DU NITRATE FERRIQUE: VOMISSEMENTS,
DIARRHEE, DOULEURS ABDOMINALES, CHOC CARDIOVASCULAIRE, HYPOTENSION,
COMA, DETRESSE RESPIRATOIRE, MORT (INTOXICATION GRAVE)

③ Chroniques:

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	1.00000 à 25° C		2.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	563
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE MERCURIQUE
② Autre nom	MERCURIC NITRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	NITRATE MERCURIQUE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE DU LAIT.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HGN2O6	324.66			X	POUDRE	JAUNATRE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.3000	79.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT, SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES VAPEURS TOXIQUES (OXYDES D'AZOTE, MERCURE). DELIQUESCENT.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ALCOOLS, ACIDE HYPOPHOSPHORIQUE, PHOSPHINE, PRODUITS INSATURES, PRODUITS AROMATIQUES

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX (ULCERATION DE LA CORNEE ET DE LA CONJONCTIVE), VOIES RESPIRATOIRES (OPPRESSION A LA POITRINE, TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES); INSUFFISANCE RENALE: OLIGURIE SUIVIE D'ANURIE, MORT POSSIBLE PAR UREMIE; SI INGERE: CORROSION ET NECROSE DES VOIES DIGESTIVES, DOULEURS, VOMISSEMENTS, DIARRHEE SANGUINOLENTE, COLLAPSUS CIRCULATOIRE, MORT POSSIBLE

(3) Chroniques: DERMATITE; FAIBLESSE, FATIGUE, ANOREXIE, PERTE DE POIDS; GINGIVITE, STOMATITE; IRRITABILITE, INSOMNIE, PERTE DE MEMOIRE, HYPEREXCITABILITE OU DEPRESSION, TIMIDITE EXCESSIVE, ANXIETE; TREMBLEMENTS AUX DOIGTS, PAUPIERES, LEVRES, LANGUE ET CORPS ENTIER; NEPHROTOXICITE (PROTEINURIE, HYPOPROTEINEMIE, OEDEME); MERCURIALENTIS (COLORATION JAUNE-BRUNATRE DU CRISTALLIN)

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres: EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.05000		0.15000

1091 (86-10)

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	564
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE PHENYLMERCURIQUE
② Autre nom	PHENYLMERCURIC NITRATE
③ Utilisation	PRODUIT PHARMACEUTIQUE, AGENT ANTISEPTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité
☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE, MOUSSE

Techniques spéciales
DEPLACER LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU SI CELA PEUT SE FAIRE SANS RISQUE.
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.

Suite à la page suivant

Nom	NITRATE PHENYLMERCURIQUE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H5HGNO3	339.71			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			180.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES DE MERCURE ET D'OXYDES D'AZOTE. PHOTOSENSIBLE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION POSSIBLE DES TISSUS AFFECTES; SI INGERE: POSSIBILITE DE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES ET DIARRHEE
Effets ③ Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU; ATTEINTES POSSIBLES DU SYSTEME NERVEUX: PARESTHESIE DES LEVRES, DE LA LANGUE ET DES EXTREMITES, CONFUSION, HALLUCINATIONS, IRRITABILITE, TROUBLES DE SOMMEIL, ATAXIE, PERTE DE MEMOIRE, TROUBLES D'ELOCUTION, D'AUDITION ET DE VISION, TROUBLES DE COMPORTEMENT, STUPEUR, COMA, MORT
④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.00100	0.01000	0.00300	0.03000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	565
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRATE THALLEUX
② Autre nom	NITRIC ACID, THALLIUM(1+) SALT
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITRATE THALLEUX

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
NO3TL	266.38			X		BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.5500	206.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						8.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 450 DEGRES CELSIUS EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES D'AZOTE)

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: PAR ANALOGIE AU SULFATE DE THALLIUM: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, TROUBLES GASTROINTESTINAUX: PARESTHESIE DES MAINS ET DES PIEDS, DOULEURS AUX MEMBRES INFERIEURS, ATAXIE, TREMBLEMENTS, CHUTE DES PAUPIERES, CONVULSIONS, PARALYSIE: ALOPECIE: MORT PAR INSUFFISANCE RESPIRATOIRE: SI INHALE: MEME TOXICITE MAIS ON NOTE EN PLUS UN OEDEME PULMONAIRE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m^3 à 25° C	Maximale: ppm	Maximale: mg/m^3 à 25° C
	0.10000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	566
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 07 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRITE D'ARGENT
② Autre nom	NITROUS ACID, SILVER(I) SALT
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT DE DOSAGE QUALITATIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	NITRITE D'ARGENT

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AGNO2	153.89			X	CRISTALLIN	JAUNE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.4530				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						4.2000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? DEVIENT GRIS SI EXPOSE A LA LUMIERE; SE DECOMPOSE SI CHAUFFE A 140 DEGRES C.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? SE DECOMPOSE AU CONTACT D'ACIDES DILUES OU A EBULLITION PROLONGEE AVEC DE L'EAU.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ARGENT INORGANIQUES: IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, MEMBRANES MUQUEUSES
Effets	(3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ARGENT INORGANIQUES: ARGYRIE POSSIBLE
Effets	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
Effets	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.01000		0.03000

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	567
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRO-1 PROPANE
② Autre nom	1-NITROPROPANE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, ADDITIF A ESSENCE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
ARROSER D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES POUR LES GARDER AU FRAIS
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITRO-1 PROPANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H7NO2	89.09		X		TRANSPARENT	INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
296.4	1.0081	1.0000	-108.00	130.50	35.56	49.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air - 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
421	7.50	3.06	2.2			14.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE ET DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AU CONTACT: D'AMINES, D'ALCALIS, D'AGENTS OXYDANTS FORTS, D'ACIDES FORTS OU D'OXYDES METALLIQUES, IL Y A RISQUE DE FEUX ET/OU D'EXPLOSIONS.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE; ANIMAL: INCOORDINATION, ATAXIE, FAIBLESSE; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX
	(3) Chroniques	NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.1349
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
25.00000	90.00000 à 25° C	35.00000	135.00000 à 25°C

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	568
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITRO-2 PROPANE
② Autre nom	2-NITROPROPANE
③ Utilisation	ADDITIF A ESSENCE, SOLVANT DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL.
LES CONTENANTS PEUVENT EXPLOSER LORS D'UN INCENDIE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2300 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU; ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Suite à la page suivant

Nom	NITRO-2 PROPANE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H7NO2	89.09		X		TRANSPARENT	INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
4.8	0.9821		-93.00	120.30	24.00	37.80

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
428	12.90	3.06	2.6			17.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES GAZ TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE ET D'AZOTE: PEUT EXPLOSER SI CHAUFFE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, ALCALIS, AMINES, OXYDES METALLIQUES: RISQUE D'EXPLOSION EN PRESENCE D'ACIDES FORTS TELS QUE L'ACIDE SULFURIQUE ET L'ACIDE CHLOROSULFONIQUE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU ET DES YEUX: SI INHALE: IRRITATION POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES, ANOREXIE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, MAUX DE TETE: DYSPNEE, ATAXIE, DOULEURS THORACIQUES ET ABDOMINALES: HEMORRAGIES GASTRO-INTESTINALES, OEDEME PULMONAIRE, INSUFFISANCE HEPATIQUE ET RENALE, MORT POSSIBLE (APRES DELAI: INTOXICATION GRAVE)

(3) **Chroniques**: ANIMAL: DOMMAGES AU FOIE

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
		CANCEROGENE SUSPECTE

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
25.00000	90.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Rénseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	569
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITROANILINE (PARA-)
② Autre nom	AMINO-1 NITRO-4 BENZENE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 300 MG/M3
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES OU REDUCTRICES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITROANILINE (PARA-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H6N2O2	138.13			X	CRISTALLIN	JAUNE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.4240	1.4370	148.50	336.00	199.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		4.77				0.8000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE ET D'AZOTE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, REDUCTEURS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES), YEUX: FORMATION DE METHEMOGLOBINE: MAUX DE TETE, CYANOSE (BLEUISSEMENT DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES), VERTIGES, FAIBLESSE, NAUSEES, SOUFFLE COURT, TACHYCARDIE: INTOXICATION GRAVE: PERTE DE CONSCIENCE, ARRET RESPIRATOIRE, MORT
	(3) Chroniques	CYANOSE (COLORATION BLEUE DE LA PEAU), DIFFICULTES RESPIRATOIRES: DOMMAGES HEPATIQUES (JAUNISSE): ANEMIE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	6.00000	2.00000	12.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	570
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITROBENZENE
② Autre nom	ESSENCE DE MIRBANE
③ Utilisation	LUBRIFIANT, FABRICATION DE SAVONS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 200 PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES ET DES MATIERES REDUCTRICES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITROBENZENE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H5NO2	123.11		X		HUILEUX	JAUNE	AMANDE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.2037		5.70	210.80	87.78	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
482	0.15	4.25	1.8			2.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EMET DES GAZ TOXIQUES LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION:
OXYDES D'AZOTE ET MONOXYDE DE CARBONE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, AGENTS OXYDANTS FORTS, BASES, TETROXYDE D'AZOTE, PERCHLORATE D'ARGENT, ACIDE NITRIQUE, ETAIN, ZINC, CHLORURE D'ALUMINIUM

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION DE LA PEAU ET DES YEUX; METHEMOGLOBINEMIE: CYANOSE (COLORATION BLEUE DES ONGLES, DES LEVRES ET DES OREILLES), MAUX DE TETE, FAIBLESSE, VERTIGES, ATAXIE, DYSPNEE A L'EFFORT, SOMNOLENCE, COMA POSSIBLE: ANEMIE HEMOLYTIQUE (JAUNISSE); HEPATOTOXIQUE

③ Chroniques: ANEMIE; HEPATOTOXIQUE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.0135
LA LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE EST DE: 0.0047 PPM.

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions: INGESTION D'ALCOOL: AUGMENTATION DE L'EFFET TOXIQUE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	5.00000	2.00000	10.00000

1061 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	571
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 12 17

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITROCHLOROBENZENE (PARA-)
② Autre nom	CHLORO-1 NITRO-4 BENZENE
③ Utilisation	PRODUIT ORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	NITROCHLOROBENZENE (PARA-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H4CLNO2	157.56			X	CRISTALLIN	JAUNE	SUCRE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.5200	83.60	242.00	127.00	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20 °C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
		5.43				0.0300	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DU CHLORURE D'HYDROGENE, DES OXYDES D'AZOTE ET DE CARBONE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION POSSIBLE DES TISSUS AFFECTES: FORMATION DE METHEMOGLOBINE: MAUX DE TETE, CYANOSE (BLEUISSEMENT DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES), FAIBLESSE, VERTIGES, ATAXIE, DYSPNEE: HYPERTHERMIE: ANIMAL: DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX.
	③ Chroniques	CYANOSE (BLEUISSEMENT DE LA PEAU): ANEMIE (HEMOLYSE POSSIBLE): SENSIBILISATION POSSIBLE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	1.00000 à 25° C		2.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	572
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 11 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITROETHANE
② Autre nom	ETHANE, NITRO-
③ Utilisation	SOLVANT DE RESINES, SOLVANT DE PRODUITS A BASE CELLULOSIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR AU MOYEN D'UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Nom	NITROETHANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H5NO2	75.07		X		HUILEUX	INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
163.0	1.0448	1.0500	-90.00	115.00	27.78	41.11

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
415	15.60	2.58	3.4			45.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT SE DECOMPOSE A 335C EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE ET DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AU CONTACT DES BASES, AMINES, ALCALIS, ACIDES FORTS, AGENTS OXYDANTS FORTS, IL Y A RISQUE D'EXPLOSION.
LES OXYDES METALLIQUES.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, VOIES DIGESTIVES: SI INHALE: TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES: SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS.
ANIMAL: IRRITATION PULMONAIRE: INTOXICATION SEVERE: NARCOSE: DOMMAGES HEPATIQUES

(3) Chroniques:
DERMATITE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.6607

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25°C)
100.00000	310.00000	150.00000	465.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	573
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 10

Identification et utilisation du produit

(1) Nom	NITROGLYCERINE
(2) Autre nom	NITROGLYCERIN
(3) Utilisation	EXPLOSIF, PRODUIT PHARMACEUTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

(1) Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
(2) Feu ou explosion	Moyens d'extinction: NOTE: REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AVEC DE L'EAU POUR LES GARDER FRAIS.
	Techniques spéciales: EN RAISON DES RISQUES ELEVES D'EXPLOSION, QUITTER LES LIEUX. SI VOUS DEVEZ INTERVENIR, FAITES-LE A DISTANCE. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
(3) Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EVITER TOUTE CONTAMINATION DU MILIEU. FAIRE EVACUER LE PERSONNEL SI NECESSAIRE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
(4) Équipements de protection pour	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
(5) Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
(6) Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	NITROGLYCERINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C3H5N309	227.09		X		VISQUEUX	INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.5918		13.50	185.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
270		7.84				1.2500	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?

COMMENCE A SE DECOMPOSER A 50C EN EMETTANT DES OXYDES D'AZOTE. DETONE AU CHOC OU LORS D'UN ECHAUFFEMENT RAPIDE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?

ALCALIS, ACIDES. AU CONTACT D'AGENTS OXYDANTS, IL Y A RISQUE D'EXPLOSION. NOTE: IL EXPLOSE VERS 210C.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② **Aigus**: VASODILATATION DES ARTERES ET DES VEINES: MAUX DE TETE LANCINANTS (TOLERANCE POSSIBLE DISPARAISSANT RAPIDEMENT APRES UNE PERIODE DE NON-EXPOSITION), ERYTHEME, PALPITATIONS, HYPOTENSION; VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES; METHEMOGLOBINEMIE POSSIBLE; INTOXICATION GRAVE: CONFUSION, HALLUCINATIONS, TROUBLES NERVEUX (MANIFESTATIONS MANIAQUES); INTOLERANCE A L'ALCOOL

③ **Chroniques**: DERMITE; MAUX DE TETE, TROUBLES DIGESTIFS, TREMBLEMENTS, NEVRALGIE; ELEVATION DE LA PRESSION ARTERIELLE DIASTOLIQUE ET DIMINUTION DE LA PRESSION SYSTOLIQUE; A L'INTERRUPTION DE L'EXPOSITION: RISQUE D'ANGINE DE POITRINE, D'INFARCTUS DU MYOCARDE, DE MORT SUITE A UN ARRET CARDIAQUE (CES SYMPTOMES S'APPLIQUENT AUX MALADES CORONARIENS ET AUTRES INDIVIDUS PREDISPOSES)

④ **Tératogènes**: ⑤ **Mutagènes**: ⑥ **Cancérogènes**:

⑦ **Autres**:

⑧ **Interactions**: RENFORCE EFFETS CARDIO-VASCULAIRES DU TNT

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.20000	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	574
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 09 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITROMETHANE
② Autre nom	METHANE, NITRO-
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE
NOTE: NE PAS UTILISER D'AGENTS CHIMIQUES SECS.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITROMETHANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CH3NO2	61.04		X		TRANSPARENT	INCOLORE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
100.0	1.1371	1.1400	-29.00	100.80	35.00	44.44

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
418	27.80	2.11	7.3	1.4		95.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE ET D'AZOTE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? IL Y A RISQUE D'EXPLOSION AU CONTACT D'AMINES, D'ACIDES FORTS, D'ALCALIS, D'OXYDANTS FORTS ET D'OXYDES METALLIQUES.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; ANIMAL: DIFFICULTES RESPIRATOIRES (APRES DELAI); ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: FAIBLESSE, ATAXIE, INCOORDINATION MUSCULAIRE, NARCOSE, CONVULSIONS; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX (INTOXICATION GRAVE)
	(3) Chroniques	DERMITE DE CONTACT (IRRITATION ET/OU ACTION DEGRAISSANTE) ANIMAL: INHALATION A DE FORTES DOSES: HEPATOTOXICITE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
100.00000	250.00000	150.00000	375.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	575
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITROTOLUENE (META-)
② Autre nom	METHYL-1 NITRO-3 BENZENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 200 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Suite à la page suivant

Nom	NITROTOLUENE (META-)

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C7H7NO2	137.10		X			JAUNE	AROMATIQUE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
	1.1580		15.50	231.90	101.11	

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
	0.15	4.72	1.6			0.4978	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION IL EMET DES FUMEES TOXIQUES: OXYDES D'AZOTE ET OXYDES DE CARBONE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, AGENTS REDUCTEURS, ACIDE SULFURIQUE (POSSIBILITE D'EXPLOSION)

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES   PEAU   VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: FORMATION DE METHEMOGLOBINE: MAUX DE TETE, CYANOSE (BLEUISSEMENT) DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES, IRRITABILITE, SOMNOLENCE NAUSEES, POULS RAPIDE, FAIBLESSE, SOUFFLE COURT, PERTE DE CONSCIENCE

③ Chroniques: ANEMIE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE DE CE PRODUIT EST DE: 0.0037

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm 5.00000	mg/m³ 30.00000 à 25° C	ppm 10.00000	mg/m³ 60.00000 à 25° C

1001 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	576
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITROTOLUENE (ORTHO-)
② Autre nom	METHYL-1 NITRO-2 BENZENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 200 PPM
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITROTOLUENE (ORTHO-)

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C7H7NO2	137.13		X			JAUNE	AROMATIQUE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1622		-10.00	222.00	106.11	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	0.15	4.72	2.2			0.6857	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION IL EMET DES FUMEES TOXIQUES: OXYDES D'AZOTE ET OXYDES DE CARBONE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, AGENTS REDUCTEURS, ACIDE SULFURIQUE (POSSIBILITE D'EXPLOSION)

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES   PEAU   VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: FORMATION DE METHEMOGLOBINE: MAUX DE TETE, CYANOSE (BLEUISSEMENT DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES), IRRITABILITE, SOMNOLENCE, NAUSEES, POULS RAPIDE, FAIBLESSE, SOUFFLE COURT, PERTE DE CONSCIENCE

③ Chroniques: ANEMIE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.005

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	30.00000	10.00000	60.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	577
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	NITROTOLUENE (PARA-)
② Autre nom	PARA-METHYLNITROBENZENE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 200 PPM
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NITROTOLUENE (PARA-)

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H7NO2	137.10			X	CRISTALLIN	JAUNATRE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.2860	1.3000	53.50	238.00	106.11	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	0.12	4.72	1.6			0.0400	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A SA DECOMPOSITION IL EMET DES FUMEES TOXIQUES: OXYDES D'AZOTE ET OXYDES DE CARBONE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, AGENTS REDUCTEURS, ACIDE SULFURIQUE (POSSIBILITE D'EXPLOSION)

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: FORMATION DE METHEMOGLOBINE: MAUX DE TETE, CYANOSE (BLEUISSEMENT) DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES, IRRITABILITE, SOMNOLENCE NAUSEES, POULS RAPIDE, FAIBLESSE, SOUFFLE COURT, PERTE DE CONSCIENCE

(3) Chroniques: ANEMIE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
5.00000	30.00000	10.00000	60.00000

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	578
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	NOIR DE CARBONE
② Autre nom	CARBON BLACK
③ Utilisation	COLORANT, FABRICATION DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
METTRE A LA POUBELLE.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	NOIR DE CARBONE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X		NOIR	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.9500		4200.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE)

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS: CHLORATES, NITRATES

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES (POSSIBLE)

(3) Chroniques: PNEUMOCONIOSE RETICULAIRE, BRONCHITE CHRONIQUE, INSUFFISANCE RESPIRATOIRE
ANIMAL: MODIFICATION DE L'ELECTROCARDIOGRAMME (DOMMAGES POSSIBLES AU COEUR DROIT)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	3.50000		7.00000

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	579
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	NONANE
② Autre nom	N-NONANE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	NONANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C9H20	128.25		X		TRANSPARENT	INCOLORE	CARACTERISTIQUE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
650.0	0.7180		-53.70	150.79	31.11	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
206	4.41		0.8			INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DES OXYDES DE CARBONE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: YEUX (BRULURES): IRRITATION FAIBLE: PEAU, VOIES RESPIRATOIRES: DEPRESSION POSSIBLE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: PERTE DE COORDINATION: OEDEME PULMONAIRE: SI INGERE: IRRITATION, MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS
	③ Chroniques	IRRITATION DE LA PEAU (DERMITE)
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C
200.00000	1050.00000	250.00000	1300.00000

1021 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	580
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 17

Identification et utilisation du produit

① Nom	OCTACHLORONAPHTALENE
② Autre nom	PERCHLORONAPHTALENE
③ Utilisation	PRODUIT ORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE
ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	OCTACHLORONAPHTALENE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10CL8	403.74			X		JAUNATRE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	2.0000		197.50	441.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20 °C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	1.00						

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE, EMET DES FUMEES TOXIQUES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DE LA PEAU
	(3) Chroniques	CHLORACNE; HEPATOTOXIQUE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, SOMNOLENCE, FATIGUE, URINE FONCEE, JAUNISSE, NECROSE HEPATIQUE, COMA, MORT(POSSIBLE)
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	581
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	OCTANE
② Autre nom	N-OCTANE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
REFROIDIR AU MOYEN D'UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES.
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 3750 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	OCTANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H18	114.23		X		CLAIR	INCOLORE	GAZOLINE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
150.0	0.7025		-56.79	125.66	13.33	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
220	11.00	3.86	0.8			0.4000	

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, SOMNOLENCE, PERTE DE CONSCIENCE; INTOXICATION GRAVE: ASPHYXIE, PARALYSIE RESPIRATOIRE, ARRET CARDIAQUE, MORT; SI INGERE: IRRITATION, NAUSEES, VOMISSEMENTS

(3) Chroniques: IRRITATION DE LA PEAU (DERMITE)

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
300.00000	1450.00000	375.00000	1800.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	582
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	OLEATE D'ETAIN (II)
② Autre nom	OLEATE STANNEUX
③ Utilisation	CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	OLEATE D'ETAIN (II)

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C36H66O4SN	681.71			X			

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.0600				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ACIDES, AGENTS OXYDANTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: INFORMATION INCONNUE

(3) Chroniques: INFORMATION INCONNUE

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.20000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	583
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 02 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	OLEUM
② Autre nom	MELANGE D'ACIDE SULFURIQUE ET DE TRIOXYDE DE SOUFRE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERES COMBUSTIBLES OU DE MATIERES REDUCTRICES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS. NOTE: IL EST PREFERABLE DE NE PAS UTILISER D'EAU REACTION VIOLENTE .
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR LES CONTENANTS FERMES EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC UNE MATIERE INERTE. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS EN CAOUTCHOUC.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES CONSERVER A L'ABRI DES METAUX ET DES BASES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	OLEUM

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
			X		FUMANT	AMBRE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? HYGROSCOPIQUE: EMET DES VAPEURS TOXIQUES DE TRIOXYDE DE SOUFRE; NOTE: IL CONTIENT 20-65% DE TRIOXYDE DE SOUFRE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? PRODUITS ORGANIQUES, CHLORATES, CARBURES, FULMINATES, PICRATES, PLUSIEURS METAUX, BASES, CYANURES, FERROCYANURES. NOTE: NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT (REACTION VIOLENTE)
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION GRAVE ET CORROSION : PEAU, YEUX (DOMMAGES GRAVES ET PERMANENTS POSSIBLES), MUQUEUSES: EXPOSITION AUX BROUILLARDS : IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES, ETERNUEMENTS, TOUX, BRONCHOSPASMES, OEDEME PULMONAIRE POSSIBLE; SI INGERE : BRULURES DE LA BOUCHE ET DES VOIES DIGESTIVES, OEDEME DU LARYNX, VOMISSEMENTS DE SANG, PERFORATION POSSIBLE DE L'OESOPHAGE ET DE L'ESTOMAC, MORT
	③ Chroniques	EXPOSITION AUX BROUILLARDS : EROSION DENTAIRE, CONJONCTIVITE, LESIONS CUTANEES, INFECTIONS DES VOIES RESPIRATOIRES, EMPHYSEME, TROUBLES DIGESTIFS; POSSIBILITE DE DERMITE DE CONTACT AU CONTACT DE SOLUTION DILUEES
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
	1.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	584
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	OSMIUM, TETROXYDE DE (EXPRIME EN OS)
② Autre nom	TETROXYDE D'OSMIUM
③ Utilisation	CATALYSEUR, AGENT OXYDANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 1 MG/M3
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Suite à la page suivante

Nom	OSMIUM, TETROXYDE DE (EXPRIME EN OS)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O4OS	254.20			X	CRISTALLIN	JAUNE PALE	CHLORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	4.9060	4.9000	40.25	130.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	7.00	8.80				72.4000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE LE PRODUIT EST CHAUFFE IL EMET DES VAPEURS TOXIQUES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDE CHLORHYDRIQUE (DEGAGEMENT D'UN GAZ TOXIQUE: CHLORE). MATERIAUX ORGANIQUES FACILEMENT OXYDABLES (PEUT PROVOQUER UN INCENDIE OU UNE EXPLOSION).
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION GRAVE : YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: VISION BROUILLEE, SENSATION DE BRULURE OCULAIRE, LARMOIEMENTS (APRES DELAI), CONJONCTIVITE, MAUX DE TETE: TOUX, RESPIRATION BRUYANTE, SOUFFLE COURT, BRONCHITE, BRONCHOPNEUMONIE: ROUGEURS, DERMATITE, BRULURES ET DECOLORATION DE LA PEAU: DOMMAGES RENAUX
Effets (3) Chroniques	EMPHYSEME ANIMAL: TROUBLES SANGUINS NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.0019 PPM
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.00020	0.00200	0.00060	0.00600

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	585
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYDE D'ALLYLE ET DE GLYCIDYLE
② Autre nom	ALLYL GLYCIDYL ETHER
③ Utilisation	FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents

Mesures
DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage

CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	OXYDE D'ALLYLE ET DE GLYCIDYLE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H10O2	114.14		X		TRANSPARENT	INCOLORE	CARACTERISTIQUE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
9.0	0.9698		-100.00	153.90		57.22

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	2.00	3.94				140.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION DE LA PEAU; ANIMAL: IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES (OEDEME PULMONAIRE); DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, SOMNOLENCE
	③ Chroniques	SENSIBILISATION DE LA PEAU
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	22.00000	10.00000	44.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	586
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYDE D'ETHYLENE
② Autre nom	ETHYLENE OXIDE
③ Utilisation	AGENT FUMIGANT, AGENT ANTISEPTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL.
NOTE: REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. CEUX-CI PEUVENT EXPLOSER LORSQUE CHAUFFES.

Techniques spéciales

FERMER LA VALVE DE LA BONBONNE. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
PRODUITS DE COMBUSTION: MONOXYDE ET DIOXYDE DE CARBONE.

③ Fuites ou accidents

Mesures

METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 800 PPM

⑤ Manipulation

NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE
UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES.

⑥ Entreposage

CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	OXYDE D'ETHYLENE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H40	44.05	X				INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
288.6			-111.00	10.70	-18.00	-17.80

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
429	1475.00	1.52	3.0	2.0			

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE VIOLEMMENT SI EXPOSE A DES TEMPERATURES SUPERIEURES A 429 DEGRES C.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS, ALCALIS, OXYDANTS, CHLORURES DE FER, CHLORURE D'ALUMINIUM, CHLORURES D'ETAIN, OXYDES DE FER, OXYDE D'ALUMINIUM, BASES ORGANIQUES

(24) **Polymérisation** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI LIQUIDE: A LA LUMIERE, CHALEUR, AVEC ACIDES OU BASES

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION GRAVE OU CORROSION: PEAU (GELURES, GERCURES, BRULURES), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURES DE LA CORNEE), MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SI INHALE: MAUX DE TETE, NAUSEES,VOMISSEMENTS, VERTIGES, DIARRHEE, DOULEURS ABDOMINALES, MICTION FREQUENTE, FAIBLESSE, ARYTHMIE CARDIAQUE, DYSPNEE, OEDEME PULMONAIRE, CYANOSE, PARALYSIE, CONVULSIONS, COMA ET MORT POSSIBLE

(3) Chroniques: POSSIBILITE D'IRRITATION DES YEUX, MAUX DE TETE, DIARRHEE, VERTIGES, INCOORDINATION, ATTEINTE OLFACTIVE, CATARACTES, NEUROPATHIES PERIPHERIQUES (DOMMAGES AU SYSTEME NERVEUX); SENSIBILISATION POSSIBLE: PEAU (DERMATITE), POUMONS (ASTHME); ANIMAL: ATTEINTES PULMONAIRES, HEPATIQUES, SPLENIQUES ET RENALES; NOTE: TOXICITE SYSTEMIQUE POSSIBLE AU CONTACT DE SOLUTIONS DE CETTE SUBSTANCE

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
	MUTAGENE POSSIBLE	CANCEROGENE POSSIBLE

(7) Autres: ANOMALIES SPERMATIQUES ET EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
50.00000	90.00000	95.00000	135.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	587
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYDE DE BARYUM
② Autre nom	MONOXYDE DE BARYUM
③ Utilisation	AGENT DE DESHYDRATATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	OXYDE DE BARYUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BAO	153.34			X	POUDRE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.7200	1920.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						34.8000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
ABSORBE L'HUMIDITE ET LE DIOXYDE DE CARBONE DE L'AIR POUR SE CONVERTIR AINSI EN HYDROXYDE ET EN CARBONATE DE BARYUM.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
REAGIT AVEC L'EAU POUR FORMER DE L'HYDROXYDE DE BARYUM AVEC DEGAGEMENT DE CHALEUR; ACIDES, DIOXYDE DE CARBONE.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: POSSIBILITE D'IRRITATION DE LA PEAU ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; PAR ANALOGIE AVEC LES SELS SOLUBLES DE BARYUM: SI INGERE: SALIVATION, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, PURGATION, TINTEMENTS, FAIBLESSE, VERTIGES, CONTRACTIONS MUSCULAIRES, CONVULSIONS ET/OU PARALYSIE MUSCULAIRE, TROUBLES CARDIOVASCULAIRES; DEFAILLANCE RESPIRATOIRE ENTRAINANT LA MORT

(3) **Chroniques**:

(4) **Tératogènes**: | (5) **Mutagènes**: | (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	588
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYDE DE BIS(TRIS(METHYL-2 PHENYL-2 PROPYL)ETAIN)
② Autre nom	BIS(TRIS(BETA,BETA-DIMETHYLPHENETHYL)TIN)OXIDE
③ Utilisation	ACARICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	OXYDE DE BIS(TRIS(METHYL-2 PHENYL-2 PROPYL)ETAIN)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. LORSQU'INGERE, FAIRE VOMIR SI CONSCIENT. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C60H78OSN2	1052.76			X	CRISTALLIN	BLANC	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			139.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES ACRES.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
EN PRESENCE D'EAU, IL FORME L'HYDROXYDE; AGENTS OXYDANTS FORTS

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION DES YEUX, DE LA PEAU ET DES VOIES RESPIRATOIRES
Effets ③ Chroniques	
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		0.20000

1091 (86-10)

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	589
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYDE DE BUTYLE NORMAL ET DE GLYCIDYLE
② Autre nom	ETHER DE GLYCIDYLE ET DE BUTYLE NORMAL
③ Utilisation	STABILISATEUR, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE.
NE PAS UTILISER D'EAU.

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. FERMER LES CONTENANTS S'IL EST POSSIBLE DE LE FAIRE SANS DANGER. IL FAUT SE DEBARRASSER RAPIDEMENT DE TOUT CONTENANT OUVERT QUI A ETE EXPOSE A L'AIR.

③ Fuites ou accidents

Mesures

ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 3500 PPM

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

⑥ Entreposage

CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, MIS A LA MASSE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Suite à la page suivant

Nom	OXYDE DE BUTYLE NORMAL ET DE GLYCIDYLE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AU SAVON ET A L'EAU
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C7H14O2	130.21		X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		0.9087		164.00	40.00	

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
	3.00	3.78				20.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
AU CONTACT DE L'AIR, IL PEUT FORMER DES PEROXYDES EXPLOSIFS
LA DECOMPOSITION EMET DES OXYDES DE CARBONE ET DES ALDEHYDES

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS, LES BASES FORTES, LES ACIDES FORTS.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION DE LA PEAU ET DES YEUX; IRRITATION POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES; IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES (VOMISSEMENTS, ANOREXIE); DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: NAUSEES, VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE, ATAXIE ET PERTE DE CONCENTRATION

③ Chroniques: SENSIBILISATION DE LA PEAU

④ Tératogènes:
⑤ Mutagènes:
⑥ Cancérogènes:
⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
50.00000	270.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	590
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYDE DE CARBONE
② Autre nom	MONOXYDE DE CARBONE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT REDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
S'ENFLAMME TRES FACILEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE OU AGENTS CHIMIQUES SECS POUR DES FEUX DE FAIBLE IMPORTANCE. EAU PULVERISEE OU MOUSSE POUR DES FEUX DE GRANDE IMPORTANCE.

Techniques spéciales
REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE

③ Fuites ou accidents

Mesures
OUVRIR LES FENETRES.
LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [X] Autres HDVS: 1,500 PPM

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	OXYDE DE CARBONE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CO	28.01	Gaz: X	TRANSLUCIDE	INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			-206.00	-191.50		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
652	761.00	0.96	13.0			0.0400	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
A LA TEMPERATURE AMBIANTE, IL SE TRANSFORME EN DIOXYDE DE CARBONE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

② Aigus: ASPHYXIE CHIMIQUE: MAUX DE TETE, ACCELERATION DU RYTHME RESPIRATOIRE, NAUSEES, FAIBLESSE, VERTIGES, CONFUSION MENTALE, HALLUCINATIONS, CYANOSE (BLEUISSEMENT), SYNCOPE; SEQUELLES APRES INTOXICATION GRAVE: MAUX DE TETE, VERTIGES, TROUBLES VISUELS; MANIFESTATIONS SENSORIELLES: PERTE DE MEMOIRE, MANQUE DE MOTIVATION, CONFUSION; MORT PAR ASPHYXIE;

③ Chroniques: SEMBLABLES AUX EFFETS AIGUS; MALADIES CARDIOVASCULAIRES POSSIBLES

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres: HUMAIN: TRAVERSE LE PLACENTA, EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE.

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
50.00000	55.00000	400.00000	440.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	591
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYDE DE DIBUTYLE ETAIN
② Autre nom	DIBUTYLSTANNANE OXIDE
③ Utilisation	AGENT DE PRESERVATION DU BOIS, FABRICATION DE PAPIERS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	OXYDE DE DIBUTYLE ETAIN

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H18OSN	248.90			X	POUDREUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.5800				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
IL SE DECOMPOSE AU POINT DE FUSION EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
BASES FORTES, AGENTS OXYDANTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: BRULURES SEVERES DE LA PEAU ET DES YEUX; SI INHALE: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES; PAR ANALOGIE AUX COMPOSES ORGANIQUES D'ETAIN: DOULEURS ET DEMANGEAISONS CUTANEES; INHALATION DES VAPEURS OU DES FUMEES DE CE PRODUIT: DES MAUX DE GORGE ET DE LA TOUX PEUVENT APPARAITRE APRES UN CERTAIN DELAI

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	1.00000		2.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	592
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYDE DE DICHLORODIMETHYLE SYMETRIQUE (ETHER)
② Autre nom	ETHER DE BIS(CHLOROMETHYLE)
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [x] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
FEU MINEUR: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE, MOUSSE. FEU MAJEUR: EAU PULVERISEE, BRUME, MOUSSE.
**NOTE: LES CONTENANTS PEUVENT EXPLOSER A LA CHALEUR DU FEU.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. COMBATTRE LE FEU D'UNE DISTANCE MAXIMALE. DEPLACER LES CONTENANTS S'IL N'Y A AUCUN RISQUE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
LES CONTENANTS DOIVENT ETRE MIS A LA MASSE.

Nom	OXYDE DE DICHLORODIMETHYLE SYMETRIQUE (ETHER)

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H4CL2O	114.97		X		VOLATIL	INCOLORE	SUFFOCANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.3150		-41.50	106.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	30.00	4.00					

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
INSTABLE A L'AIR HUMIDE. SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURES.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS, EAU (DECOMPOSE EN ACIDE CHLORHYDRIQUE ET EN FORMALDEHYDE), ALCOOLS, AMINES

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION ET CORROSION: YEUX, PEAU, VOIES DIGESTIVES ET RESPIRATOIRES; ETOURDISSEMENTS, NAUSEES, FIEVRE, FRISSONS; ATTEINTE HEPATIQUE ET RENALE; SI INHALE: DIFFICULTES RESPIRATOIRES, OEDEME PULMONAIRE (APRES DELAI); INTOXICATION GRAVE: PERTE DE CONSCIENCE ET MORT POSSIBLE

(3) Chroniques: ATTEINTE DU SYSTEME RESPIRATOIRE

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes	MUTAGENE SUSPECTE	(6) Cancérogènes	CANCEROGENE PROUVE

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
0.00100		0.00100	

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	593
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYDE DE MESITYLE
② Autre nom	METHYL ISOBUTENYL KETONE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE PRODUITS A BASE CELLULOSIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL. L'EAU PEUT S'AVERER INEFFICACE COMME MOYEN D'EXTINCTION.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	OXYDE DE MESITYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H10O	98.14		X		HUILEUX	INCOLORE	MENTHE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
12.0	0.8539	0.8598	-46.40	129.80	30.56	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
344	8.00	3.38	1.4			31.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LES ACIDES MINERAUX (SULFURIQUE, NITRIQUE, CHLOROSULFONIQUE ETC.), LES ALCALIS, LE CHLORE, AMINO-2 ETHANOL, ETHYLENE DIAMINE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION GRAVE: YEUX, PEAU, MUQUEUSES: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: NAUSEES, VOMISSEMENTS, VERTIGES, SOMNOLENCE, NARCOSE, COMA

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions: AUGMENTE L'HEPATOTOXICITE DU BROMOBENZENE ET DE L'ACETAMINOPHENE.

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
25.00000	100.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	594
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYDE DE PROPYLENE
② Autre nom	PROPENE OXIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL

Techniques spéciales
SE TENIR A UNE TRES BONNE DISTANCE DU FEU A CAUSE DU RISQUE D'EXPLOSION. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE PLASTIQUE

⑤ Manipulation
PORTER UNE VISIERE ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER SOUS ATMOSPHERE INERTE, DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	OXYDE DE PROPYLENE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H6O	58.08		X		TRANSLUCIDE	INCOLORE	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
200.0	0.8590		-112.13	34.23	-37.22	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
449	442.00	2.00	2.1			410.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE LE PRODUIT EST EXPOSE A LA FLAMME IL EXPLOSE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
CHLORURES METALLIQUES ANHYDRES, CHLORURE DE FER, CHLORURE D'ALUMINIUM, ACIDES FORTS, PEROXYDES, ALCALIS (HYDROXYDE DE SODIUM, HYDROXYDE DE POTASSIUM), LES AGENTS OXYDANTS

(24) **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
AU CONTACT DE CATALYSEURS ACTIFS TEL CHLORURE DE FER, ETAIN

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES (PEUT PERSISTER PLUSIEURS JOURS): LARMOIEMENT: BRULURES OCULAIRES ET CUTANEES, NECROSE POSSIBLE: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, PERTE DE CONSCIENCE, INCOORDINATION, FAIBLEMENT ANESTHESIQUE

(3) **Chroniques**: ANIMAL: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, RHINITE

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
		CANCEROGENE SUSPECTE

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
100.00000	240.00000	150.00000	360.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	595
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYDE DE TANTALE
② Autre nom	TANTALIC ACID ANHYDRE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, FABRICATION DE COSMETIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.	
⑥ Entreposage		

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	OXYDE DE TANTALE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
O5TA2	441.90			X	POUDRE	BLANC	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		8.2000	1800.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? L'ACIDE FLUORHYDRIQUE.
㉔ Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	
	③ Chroniques	ANIMAL (ADMINISTRATION INTRATRACHEALE): BRONCHITE, PNEUMONIES INTERSTITIELLES, HYPEREMIE AVEC SEQUELLES D'EMPHYSEME FOCALISEE, PNEUMONIE AUTOUR DES DEPOTS METALLIQUES, HYPERPLASIE EPITHELIALE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	596
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYDE ETHYLIQUE D'ETHYLENE GLYCOL (ETHER)
② Autre nom	ETHER MONOETHYLIQUE DE L'ETHYLENE GLYCOL
③ Utilisation	SOLVANT DE LAQUES, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 6000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	OXYDE ETHYLIQUE D'ETHYLENE GLYCOL (ETHER)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H10O2	90.12		X			INCOLORE	ESTER

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.5	0.9297		-70.00	135.10	42.20	48.90

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
238	3.80	3.10	2.6			MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? PEUT SE DECOMPOSER A LA LUMIERE; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES D'OXYDES DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ALCALIS, ACIDES FORTS, CUIVRE.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU
Effets — (2) Aigus	IRRITATION: PEAU; GRAVE IRRITATION POSSIBLE DES YEUX (ROUGEURS, LARMOIEMENTS, VISION BROUILLEE); INHALATION DES VAPEURS: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES; EFFET SUR LE SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, FAIBLESSE, DIFFICULTES D'ELOCUTION, VISION TROUBLE; ATTEINTE RENALE: ALBUMINURIE, HEMATURIE.
Effets — (3) Chroniques	DERMATOSE; POSSIBILITES D'ATTEINTES RENALES, HEPATIQUES, SANGUINES, DE LA MOELLE OSSEUSE ET DES TESTICULES
(4) Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	ANIMAL: EMBRYOTOXIQUE, CAUSE LA STERILITE, COMPTE SPERMATIQUE REDUIT
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
100.00000	370.00000	150.00000	560.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	597
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYDICHLORURE DE SELENIUM
② Autre nom	CHLORURE DE SELENYLE
③ Utilisation	ORGANIC PRODUCTS SOLVENT, INORGANIC PRODUCTS SOLVENT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES METAUX. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	OXYDICHLORURE DE SELENIUM

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL2OSE	165.87		X		FUMANT	INCOLORE	ACRE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	2.4400		8.50	180.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	0.05						

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SES VAPEURS SE DECOMPOSENT A L'AIR HUMIDE EN CHLORURE D'HYDROGENE ET EN DIOXYDE DE SELENIUM.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
SE DECOMPOSE EN CHLORURE D'HYDROGENE ET ACIDE SELENIEUX AU CONTACT D'EAU;REAGIT VIOLEMMENT AVEC: POTASSIUM,PHOSPHORE ET PARFOIS EXPLOSIVEMENT AVEC: METAUX, SUBSTANCES ORGANIQUES.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU

Effets

(2) Aigus: IRRITATION ET CORROSION SEVERE (BRULURE) DE LA PEAU (DESTRUCTION DU TISSU CUTANE), DES YEUX ET DES MUQUEUSES; SI INHALE: POSSIBILITE D'IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES ET D'OEDEME PULMONAIRE

(3) Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES DE SELENIUM: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, ODEUR D'AIL DE L'HALEINE, GOUT METALLIQUE, PALEUR, IRRITABILITE, FATIGUE EXCESSIVE

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes: —

(7) Autres: TRAVERSE LE PLACENTA (ANIMAL),EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL (HUMAIN)

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.20000		

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	598
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	OXYGENE, DIFLUORURE D'
② Autre nom	DIFLUORURE D'OXYGENE
③ Utilisation	AGENT OXYDANT, PROPERGOL

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
OUVRIR LES FENETRES.
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.
Traitements des déchets
COUVRIR DE POUDRE DE SOUDE. MELANGER.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☒ Autres HDVS: 0.5 PPM

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	OXYGENE, DIFLUORURE D'

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
F2O	54.00	X				INCOLORE	DESAGREABLE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
0.5			-224.00	-145.30		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
		1.86				0.2000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EXPLOSE AU CONTACT DE L'EAU, L'AIR ET D'AGENTS REDUCTEURS.SI CHAUFFE, EMET DES FUMEES TOXIQUES.DECOMPOSE A PLUS DE 250 C.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
TOUS LES MATERIAUX COMBUSTIBLES, CHLORE, BROME, IODE, PLATINE, OXYDES METALLIQUES, AIR HUMIDE (PROVOQUENT INCENDIES ET EXPLOSIONS)

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

② Aigus: BRULURES OCULAIRES ET CUTANEES POSSIBLES; MAUX DE TETE SEVERES; ANIMAL: LARMOIEMENTS, SOUFFLE COURT, FAIBLESSE MUSCULAIRE, VOMISSEMENTS, DIFFICULTES RESPIRATOIRES SEVERES, MORT

③ Chroniques:

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
0.05000	0.10000	0.15000	0.30000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	599
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	OZONE
② Autre nom	
③ Utilisation	AGENT DESINFECTANT, AGENT DE BLANCHIMENT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU VAPORISEE EN GRANDES QUANTITES
	Techniques spéciales: EN RAISON DES RISQUES ELEVES D'EXPLOSION, QUITTER LES LIEUX. SI VOUS DEVEZ INTERVENIR FAITES-LE A DISTANCE. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures: LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
	Traitements des déchets: METTRE UNE VENTILATION FORCEE. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 10 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DES MATIERES REDUCTRICES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	OZONE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O3	48.00	X				BLEUTE	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-192.70	-111.90		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		1.66				0.0030	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
CE GAZ SE DECOMPOSE LENTEMENT A TEMPERATURE AMBIANTE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
EN PRESENCE D'AGENTS REDUCTEURS,IL Y A RISQUE D'EXPLOSION.LA LITTERATURE RAPPORTE DES REACTIONS VIOLENTES EN PRESENCE DE SUBSTANCES ORGANIQUES OU INORGANIQUES OXYDABLES.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION SEVERE: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; SECHERESSE DES VOIES RESPIRATOIRES, OPPRESSION A LA POITRINE, TOUX, FATIGUE, MAUX DE TETE, DIMINUTION DE L'ACUITE VISUELLE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES; INTOXICATION SEVERE: OEDEME PULMONAIRE HEMORRAGIQUE, MORT; CES EFFETS PEUVENT S'ACCROITRE AVEC UNE AUGMENTATION DE L'ACTIVITE PHYSIQUE
LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.01-0.05 PPM

(3) **Chroniques**: IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; MAUX DE TETE, FATIGUE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, TROUBLES FONCTIONNELS PULMONAIRES (DIMINUTION DU VOLUME EXPIRATOIRE MAXIMAL A LA SECONDE (VEMS)).
DES EXPOSITIONS REPETEES A DE FAIBLES DOSES PEUVENT INDUIRE UN PHENOMENE D'ADAPTATION OU DE TOLERANCE

(4) **Tératogènes**: — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.10000	0.20000	0.30000	0.60000

Volume

3

RENSEIGNEMENTS SUR LES CONTAMINANTS CHIMIQUES ET BIOLOGIQUES RÉGLEMENTÉS

P-Z

RÉPERTOIRE TOXICOLOGIQUE

CSST
Commission de la santé et de la sécurité du travail

Direction du soutien scientifique et technique

RENSEIGNEMENTS SUR LES CONTAMINANTS CHIMIQUES ET BIOLOGIQUES RÉGLEMENTÉS

P-Z

Édition révisée
Avril 1988

Dépôt légal
Bibliothèque nationale du Québec
Dépôt légal - 3e trimestre 1988
ISBN 2-550-18822-5 (éd. complète)
ISBN 2-550-18825-X

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	600
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	PARAFFINE, CIRE DE (FUMEE)
② Autre nom	FUMEE DE CIRE DE PARAFFINE
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures
	Traitements des déchets
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PARAFFINE, CIRE DE (FUMEE)

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
		X			FUMEE	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; PNEUMONITE CHIMIQUE POSSIBLE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		6.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	601
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 01 31

Identification et utilisation du produit

① Nom	PARAMOLYBDATE D'AMMONIUM ANHYDRE
② Autre nom	AMMONIUM PARAMOLYBDATE ANHYDROUS
③ Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUES, AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PARAMOLYBDATE D'AMMONIUM ANHYDRE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H24MO7N6O24	1163.89			X			

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			90.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE SI CHAUFFE FORTEMENT EN EMETTANT DE L'AMMONIAC ET DES OXYDES D'AZOTE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
BASES FORTES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES   VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DES YEUX, DE LA PEAU ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; ANIMAL: SI INGERE EN GRANDE QUANTITE: ANOREXIE, COLIQUES, TREMBLEMENTS, INCOORDINATION DES MOUVEMENTS, DYSPNEE

(3) Chroniques: ANIMAL: GOUTTE POSSIBLE; SI INGERE EN GRANDE QUANTITE: POSSIBILITE D'ANEMIE ET DE DIFFORMITE DES MEMBRES ANTERIEURS

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	602
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	PARAQUAT
② Autre nom	CATION DIMETHYL-1,1' BISPYRIDINIUM-4,4'
③ Utilisation	HERBICIDE, PESTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS DE CAOUTCHOUC

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

Nom	PARAQUAT

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H14N2	186.14						

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
NOTE: CE PRODUIT EST UN DICATION (+2) QUE L'ON RETROUVE SOUS FORME DE CHLORURE, DE METHYL-SULFATE OU DE BROMURE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
PRODUITS BASIQUES, AGENTS REDUCTEURS (EX: ZINC, DITHIONITE DE SODIUM), AGENTS OXYDANTS FORTS, AGENTS TENSIO-ACTIFS ANIONIQUES (SURFACTANTS ANIONIQUES)

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, MUQUEUSES, VOIES DIGESTIVES; APRES ABSORPTION: CE PRODUIT S'ACCUMULE AU NIVEAU DES POUMONS: CONGESTION, OEDEME ET HEMORRAGIE PULMONAIRES, DYSPNEE, FIBROSE ALVEOLAIRE IRREVERSIBLE, MORT PAR INSUFFISANCE RESPIRATOIRE; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX; SI INGERE: DIARRHEE, HEMOPTYSE, OLIGURIE, ALBUMINURIE, INSUFFISANCE SURRENALIENNE, MORT POSSIBLE

(3) Chroniques:
DOULEURS ABDOMINALES, VOMISSEMENTS;
ANIMAL: LESIONS PULMONAIRES INFLAMMATOIRES

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres: ANOMALIES SPERMATIQUES CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.10000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	603
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	PARATHION
② Autre nom	ESTER O,O-DIETHYL O-(NITRO-4 PHENYL)IQUE DE L'ACIDE PHOSPHOROTHIOIQUE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
BRUME D'EAU, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS
NOTE: L'UTILISATION D'UNE BRUME D'EAU PEUT PRODUIRE DE L'ECUME

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 20 MG/M3

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SOMBRE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PARATHION

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H14NO5PS	291.27		X			JAUNE	AIL

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.2650	1.2700	6.10	375.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		10.00				0.0002	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE: SOUFRE,AZOTE,CARBONE.EXPOSE AUX RAYONS UV,IL SE DECOMPOSE LENTEMENT.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AVEC LES OXYDANTS FORTS, IL PEUT PROVOQUER UN INCENDIE OU UNE EXPLOSION. EN MILIEUX AQUEUX BASIQUE LE PRODUIT S'HYDROLYSE.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: VISION BROUILLEE,MYOSIS,CEPHALEE,VERTIGES,TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEES,VOMISSEMENT,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE,ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS,COMA,ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) Chroniques: ANIMAL: DEGENERESCENCE DE LA RETINE ET DU NERF SCIATIQUE
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.04 PPM; COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE: 0.00015

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres: ANIMAL: EMBRYOTOXIQUE,FOETOTOXIQUE,TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		0.30000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	604
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	PENTABORANE
② Autre nom	BORON HYDRIDE
③ Utilisation	AGENT PROPULSANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
AU CONTACT DE L'AIR.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE

Techniques spéciales
NE PAS UTILISER D'AGENTS EXTINCTEURS HALOGENES

③ Fuites ou accidents

Mesures
METTRE DANS UN SAC DE PLASTIQUE SEC SOUS ATMOSPHERE INERTE ET INCINERER A L'EXTERIEUR DU MILIEU DE TRAVAIL.

Traitements des déchets
INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PENTABORANE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H9B5	63.17		X		VOLATIL	INCOLORE	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
1.0	0.6100	0.6300	-46.60	58.40	30.00	36.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
35	171.00	2.20	0.4				

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A PLUS DE 150 DEGRES C; S'ENFLAMME A L'AIR; S'HYDROLYSE A LA TEMPERATURE AMBIANTE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, HALOGENES OU COMPOSES HALOGENES, EAU, HUMIDITE; LA PRESENCE D'IMPURETES AUGMENTE SON INFLAMMABILITE; FORME DES HYDRURES AVEC LES METAUX REACTIFS (ALUMINIUM)
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES MUQUEUSES; CONJONCTIVITE, ULCERATION ET OPACIFICATION DE LA CORNEE (APRES DELAI); SI INHALE: (APRES DELAI) ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: NAUSEES, LETHARGIE, SOMNOLENCE, CONFUSION, PERTE DE LA MEMOIRE RECENTE; TROUBLES D'ELOCUTION, NYSTAGMUS, CHUTE DES PAUPIERES, EUPHORIE, VASODILATATION CUTANEE ET SUEURS PERSISTANTES, TROUBLES VISUELS, MAUX DE TETE,
	(3) Chroniques	EFFETS AIGUS (SUITE): VERTIGES; DOULEURS, SPASMES ET INCOORDINATION MUSCULAIRES, CONVULSIONS, LEUCOCYTOSE (INTOXICATION SEVERE); ATTEINTE HEPATIQUE POSSIBLE EFFETS CHRONIQUES: ANIMAL: NAUSEES, VOMISSEMENTS, APATHIE, INSENSIBILITE A LA DOULEUR, DIMINUTION DE LA MOBILITE DES MEMBRES, TREMBLEMENTS MUSCULAIRES, INCOORDINATION, ATTEINTE PULMONAIRE, MORT
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.00500	0.01000	0.01500	0.03000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	605
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 12 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	PENTACARBONYLE DE FER
② Autre nom	IRON PENTACARBONYL
③ Utilisation	ADDITIF A ESSENCE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CONTACT DE L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PENTACARBONYLE DE FER

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C5FE05	195.90		X		HUILEUX	JAUNE PALE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.4900		-20.00	103.00	-15.00	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
IL SE DECOMPOSE A LA LUMIERE ET S'ENFLAMME A L'AIR;
SI CHAUFFE, IL EMET DU MONOXYDE DE CARBONE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, EAU

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: MAUX DE TETE, NAUSEES ET VOMISSEMENTS SUIVIS DE FIEVRE, CYANOSE, TOUX, SOUFFLE COURT ET OEDEME PULMONAIRE APRES DELAI; ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL ET MORT POSSIBLES

③ Chroniques:

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
0.01000	0.08000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	606
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	PENTACHLORONAPHTALENE
② Autre nom	PENTACHLORONAPHTHALENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PENTACHLORONAPHTALENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H3CL5	300.41			X	POUDRE	BLANC	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.6700	168.00	327.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	1.00	10.40				INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A COMBUSTION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (MONOXYDE DE CARBONE ET CHLORE)
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ACNE; MAUX DE TETE, VERTIGES; HEPATOTOXIQUE: FATIGUE, URINE FONCEE, JAUNISSE, MORT POSSIBLE
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	607
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	PENTACHLOROPHENOL
② Autre nom	PENTACHLORO-2,3,4,5,6 HYDROXYBENZENE
③ Utilisation	AGENT ANTISEPTIQUE, FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU PULVERISEE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL
	Techniques spéciales ARROSER LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 150 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PENTACHLOROPHENOL

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6HCL5O	266.35			X	POUDRE OU CRISTAUX	BLANC	PHENOL

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.9780	190.00	309.50		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
		9.20				0.0200	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 310C EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURE D'HYDROGENE ET DE CHLORURES DE DIBENZO-PARA-DIOXINE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS; EN PRESENCE DE LUMIERE, LE PRODUIT SE DECOMPOSE; BASES FORTES; CHLORURES D'ACIDE, ANHYDRIDES D'ACIDES.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② **Aigue**: IRRITATION : PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; TOUX, VERTIGES, VOMISSEMENTS; DIFFICULTES RESPIRATOIRES, FATIGUE, GRAVE FIEVRE, SUEURS, PARESTHESIE, CONVULSIONS, COMA; ATTEINTES HEPATIQUE ET RENALE POSSIBLES

③ **Chroniques**: ACNE, PIGMENTATION BRUNE DE LA PEAU; REACTION ALLERGIQUE POSSIBLE; SUEURS, FIEVRE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, PERTE D'APPETIT ET DE POIDS; ATTEINTE POSSIBLE DE LA FONCTION RENALE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST: 0.0000016

④ **Tératogènes**:

⑤ **Mutagènes**:

⑥ **Cancérogènes**:

⑦ **Autres**:

⑧ **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		1.50000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	608
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	PENTAERYTHRITOL
② Autre nom	BIS(HYDROXYMETHYL)-2,2 PROPANEDIOL-1,3
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT. LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE, MOUSSE, MOUSSE D'ALCOOL

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation

VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PENTAERYTHRITOL

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H12O4	136.15			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.3800		260.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						55.5600	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, ACIDES FORTS.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ESSENTIELLEMENT NON TOXIQUE

(3) Chroniques: ESSENTIELLEMENT NON TOXIQUE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	609
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	PENTAFLUORURE D'ANTIMOINE
② Autre nom	ANTIMONY FLUORIDE (V)
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
NE PAS UTILISER D'EAU, NI DE MOUSSES.
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS EN CAOUTCHOUC.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES.
CONSERVER LES CONTENANTS DANS UN ENDROIT DETACHE SOUS CONTROLE D'INCENDIE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivant

Nom	PENTAFLUORURE D'ANTIMOINE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
F5SB	216.76		X		VISQUEUX	INCOLORE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	3.0970		8.30	141.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE. CHAUFFE IL EMET DES VAPEURS ET/OU FUMEES TOXIQUES. AU CONTACT DES MATIERES COMBUSTIBLES: RISQUE D'INCENDIE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
IL REAGIT VIOLEMMENT AVEC L'EAU ET FORME DE L'ACIDE FLUORHYDRIQUE.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES   VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; IRRITATION OU BRULURES DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES DIGESTIVES; SANG DANS LES SELLES, POULS FAIBLE, HYPOTENSION, COMA ET CONVULSIONS

③ Chroniques:

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25° C		à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	610
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	PENTANE
② Autre nom	PENTANE NORMAL
③ Utilisation	ADDITIF A ESSENCE, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE.
LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU PEUVENT EXPLOSER.

Techniques spéciales
REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:
[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5000 PPM

⑤ Manipulation

MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PENTANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C5H12	72.15		X			INCOLORE	GAZOLINE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
2.2	0.6264		-129.70	36.07	-49.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
309	426.00	2.48	1.4			0.4000	

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES DE MONOXYDE DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; PNEUMONITE CHIMIQUE ET/OU OEDEME PULMONAIRE; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, INCOORDINATION, NARCOSE (A FORTE CONCENTRATION); DIFFICULTES RESPIRATOIRES

(3) Chroniques: DERMATOSE (ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU)
NOTE : LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST 0.0004

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
600.00000	1800.00000	750.00000	2250.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	611
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	PENTANONE-2
② Autre nom	METHYL PROPYL CETONE
③ Utilisation	SOLVANT POUR LAQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
	Techniques spéciales:
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5000 PPM
⑤ Manipulation	MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PENTANONE-2

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C5H10O	86.13		X		TRANSPARENT, VOLATIL	INCOLORE	ACETONE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
8.0	0.8090		-77.50	101.70	7.22	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
505	27.00	3.00	1.5			43.0000	

㉒ **Stabilité** — [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

㉔ **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, NARCOSE (INTOXICATION SEVERE), COMA POSSIBLE; DERMATITE
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST: 0.123

③ Chroniques: ANIMAL (APPLICATION CUTANEE): ERYTHEME, OEDEME INFLAMMATOIRE

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
200.00000	700.00000	250.00000	875.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	612
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	PENTASELENIURE D'ARSENIC
② Autre nom	ARSENIC PENTASELENIDE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PENTASELENIURE D'ARSENIC

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
				X	METALLIQUE	BRUN/NOIR	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, LE PRODUIT EMET DES FUMEES TRES TOXIQUES.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS. CERTAINS ACIDES REAGISSENT AVEC LE PRODUIT EN LIBERANT DE L'ARSINE (GAZ TOXIQUE).

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES; ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: SI INHALE: TOUX, DYSPNEE, DOULEURS THORACIQUES, LARYNGITE, BRONCHITE, DOMMAGE AU SYSTEME RESPIRATOIRE; SI INGERE: APRES DELAI: FAIBLESSE, TROUBLES GASTROINTESTINAUX, CRAMPES, CYANOSE, COMA, CONVULSIONS, PARALYSIE, MORT; NEUROPATHIES PERIPHERIQUES, HEPATO ET NEPHROTOXICITE

③ Chroniques: ULCERATION POSSIBLE DE LA PEAU AU CONTACT PROLONGE; ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: CONJONCTIVITE, PHARYNGITE, ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, HYPERPIGMENTATION ET SENSIBILISATION CUTANEE, HYPERKERATOSE (PAUME DES MAINS ET PLANTE DES PIEDS), TROUBLES RESPIRATOIRES, ANEMIE, DESORDRES HEMATOPOIETIQUES, ATTEINTE CARDIOVASCULAIRE,NEUROPATHIES PERIPHERIQUES

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	613
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	PENTOXYDE DE VANADIUM HYDRATE
② Autre nom	ACIDE VANADIQUE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PENTOXYDE DE VANADIUM HYDRATE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
				X			

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?

INFORMATION INCONNUE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?

LES ACIDES, LES ALCALIS. AU CONTACT DE L'ACIDE CHLORHYDRIQUE LE PRODUIT REAGIT EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORE.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

② Aigus: INFORMATION INCONNUE

③ Chroniques: INFORMATION INCONNUE

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25° C		1.50000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	614
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	PERCHLORATE D'ARGENT
② Autre nom	SILVER PERCHLORATE
③ Utilisation	FABRICATION D'EXPLOSIFS, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN CONTACT AVEC DES SUBSTANCES ORGANIQUES ET D'UN CHOC OU D'UNE FRICTION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER LE CHOC ET LE FROTTEMENT.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES ET DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Nom	PERCHLORATE D'ARGENT

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AGCLO4	207.34			X	DELIQUESCENT	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		2.8060				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						5570.0000	

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
INSTABLE SI EXPOSE A LA LUMIERE; SE DECOMPOSE SI CHAUFFE A 486 DEGRES C; EXPLOSE SI EXPOSE A UN CHOC OU UNE FRICTION.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
REAGIT VIOLEMMENT AVEC: BENZENE, ANILINE, PYRIDINE, TOLUENE, ETHANOL, GLYCEROL, ETHYLENE DIAMINE, CHLOROBENZENE, ET AUTRES MATIERES OXYDABLES; AGENTS REDUCTEURS, ACIDES

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DE LA PEAU ET DES MUQUEUSES
Effets	(3) Chroniques	
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.01000 à 25° C		0.03000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	615
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	PERCHLORATE DE PLOMB
② Autre nom	LEAD PERCHLORATE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PERCHLORATE DE PLOMB

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CL208PB	406.09			X			

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☐ Non — Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, ACIDES

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION DES TISSUS AFFECTES; ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: TROUBLES DIGESTIFS SEVERES: BRULURES OESOPHAGIENNES ET EPIGASTRIQUES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE OU CONSTIPATION; ATTEINTE DE L'ETAT GENERAL: PALEUR, AGITATION, COLLAPSUS, CONVULSIONS, CHOC, ATTEINTE HEPATO-RENALE; BLEUISSEMENT DES GENCIVES

③ Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: FAIBLESSE, PERTE DE POIDS, LASSITUDE, INSOMIE; TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX (CONSTIPATION, ANOREXIE, MALAISES ABDOMINAUX, COLIQUES); POLYNEUROPATHIE: FAIBLESSE DES MUSCLES DES POIGNETS; BLEUISSEMENT DES GENCIVES; NEPHROPATHIE, INFLAMMATIONS ARTICULAIRES; ANEMIE

④ Tératogènes: — ⑤ Mutagènes: — ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.15000		0.45000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	616
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	PERCHLORATE DE PLOMB TRIHYDRATE
② Autre nom	LEAD PERCHLORATE TRIHYDRATE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE, AGENT OXYDANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Suite à la page suivante

Nom	PERCHLORATE DE PLOMB TRIHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H6CL2O11PB	460.14			X	CRISTAUX		

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	2.6000					

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						4997.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT SE DECOMPOSE A 100C

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES, AGENTS REDUCTEURS. NOTE: EN PRESENCE DE METHANOL, IL Y A RISQUE D'EXPLOSION

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DES TISSUS AFFECTES:
ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: TROUBLES DIGESTIFS SEVERES: BRULURES OESOPHAGIENNES ET EPIGASTRIQUES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE OU CONSTIPATION; ATTEINTE DE L'ETAT GENERAL: PALEUR, AGITATION, COLLAPSUS, CONVULSIONS, CHOC, ATTEINTE HEPATO-RENALE; BLEUISSEMENT DES GENCIVES

(3) Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: FAIBLESSE, PERTE DE POIDS, LASSITUDE, INSOMNIE; TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX (CONSTIPATION, ANOREXIE, MALAISES ABDOMINAUX, COLIQUES); POLYNEUROPATHIE: FAIBLESSE DES MUSCLES DES POIGNETS; BLEUISSEMENT DES GENCIVES; NEPHROPATHIE; INFLAMMATIONS ARTICULAIRES; ANEMIE

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	0.15000		0.45000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	617
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 03 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	PERCHLOROETHYLENE
② Autre nom	TETRACHLOROETHYLENE
③ Utilisation	AGENT NETTOYANT, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. ARROSER D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES. PRODUITS DE DECOMPOSITION: PHOSGENE, CHLORURE D'HYDROGENE, MONOXYDE DE CARBONE.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 500 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES METAUX ET DES BASES. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PERCHLOROETHYLENE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2CL4	165.82		X		TRANSPARENT	INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
50.0	1.6311		-23.35	121.20		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	15.80	5.83				0.1500	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES: SE DECOMPOSE LENTEMENT A LA LUMIERE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, METAUX CHIMIQUEMENT ACTIFS TELS QUE LE BARYUM, LE LITHIUM ET LE BERYLLIUM, ALCALIS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION: YEUX (ROUGEURS ET DOULEURS AU CONTACT), NEZ ET GORGE: IRRITATION ET BRULURES POSSIBLES DE LA PEAU (CONTACT PROLONGE); DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, FAIBLESSE, FATIGUE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, NARCOSE, INCONSCIENCE ET MORT POSSIBLES (INTOXICATION GRAVE); SI ASPIRE: PNEUMONITE POSSIBLE; ATTEINTE HEPATIQUE ET RENALE ET NEUROPATHIES PERIPHERIQUES POSSIBLES
Effets (3) Chroniques	DERMATOSE, CONJONCTIVITE: AUTRE EFFET: EFFET MUTAGENE IDENTIFIE LORS D'ETUDES IN VITRO NOTE : LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST 0.0013
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE
(7) Autres	EMBRYOTOXIQUE (ANIMAL), EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL (HUMAIN).
(8) Interactions	ALCOOL: INTOLERANCE ET/OU SYNERGIE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
100.00000	670.00000	150.00000	1000.00000

1061 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	618
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	PERCHLOROMETHYLMERCAPTAN
② Autre nom	PERCHLOROMETHYL MERCAPTAN
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. FUMEES ET GAZ TOXIQUES DEGAGES: PHOSGENE, TETRACHLORURE DE CARBONE, CHLORURE D'HYDROGENE, MONOXYDE DE CARBONE, MONOCHLORURE DE SOUFRE, DIOXYDE DE SOUFRE

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres — HDVS: 10 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.
ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	PERCHLOROMETHYLMERCAPTAN

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CCL4S	185.91		X		HUILEUX	JAUNE PALE	ACRE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.6947			148.50		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	65.00	6.41				INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES ET DES VAPEURS TOXIQUES DE CHLORURES, DIOXYDE DE SOUFRE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? SE DECOMPOSE RAPIDEMENT AU CONTACT D'ALCALIS OU D'AMINES: AU CONTACT D'EAU CHAUDE, IL DEGAGE DU CHLORURE D'HYDROGENE ET DU DIOXYDE DE SOUFRE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION DES YEUX, LARMOIEMENTS, DOMMAGES AUX YEUX (CONTACT AVEC LE LIQUIDE); IRRITATION DE LA PEAU; IRRITATION SEVERE DES VOIES RESPIRATOIRES, NAUSEES, TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES SEVERES; OEDEME PULMONAIRE, MORT; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX; SI INGERE: DOMMAGES POSSIBLES AUX MUQUEUSES DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE; DEPRESSION POSSIBLE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL
Effets ③ Chroniques	LA LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE EST DE: 0.001 PPM
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.10000	0.80000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	619
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	PERCHLORYL, FLUORURE DE
② Autre nom	FLUORURE DE PERCHLORYLE
③ Utilisation	AGENT OXYDANT, AGENT D'ISOLATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CONTACT DE SUBSTANCES ORGANIQUES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: FERMER LA VALVE DE LA BOMBONNE. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets: FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 385 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DES MATIERES REDUCTRICES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PERCHLORYL, FLUORURE DE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CLF03	102.46	X				INCOLORE	SUCRE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
10.0			-146.00	-46.80		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	761.00					0.6000	

(22) **Stabilité**: [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE, EMET FUMEES TOXIQUES (FLUORURES ET CHLORURES); SI CHAUFFE A PLUS DE 500 DEGRES C, PEUT EXPLOSER

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
IL Y A RISQUE D'INCENDIE OU D'EXPLOSION AU CONTACT DE: BASES FORTES, AMINES, METAUX FINEMENT DIVISES, ALCOOLS, SULFURE D'HYDROGENE, AGENTS REDUCTEURS, MATIERES COMBUSTIBLES

(24) **Polymérisation**: [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; BRULURES CUTANEES; ANIMAL: METHEMOGLOBINEMIE: ANOXIE, CYANOSE, HYPERPNEE; INCOORDINATION, CONVULSIONS POSSIBLES; OEDEME ET DOMMAGES PULMONAIRES

(3) Chroniques: ANIMAL: DIFFICULTES RESPIRATOIRES; CYANOSE, METHEMOGLOBINEMIE; FLUOROSE; ATTEINTE DU FOIE, DE LA RATE ET DES REINS; BRONCHOPNEUMONIE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
3.00000	14.00000	6.00000	28.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	620
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	PERLITE
② Autre nom	
③ Utilisation	AGENT D'ISOLATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres LUNETTE.
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PERLITE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	GRANULES, POUDRE	GRISATRE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		2.3500				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE ENTRE 760 ET 1200 DEGRES C., CE PRODUIT AUGMENTE DE 4 A 20 FOIS DE VOLUME POUR FORMER DE LA PERLITE EXPANSEE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
LE PRODUIT SE SOLUBILISE DANS L'ACIDE FLUORHYDRIQUE OU LES ALCALIS A CHAUD.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU; EXPOSITION AUX POUSSIERES: IRRITATION POSSIBLE DES MUQUEUSES

(3) Chroniques: NOTE: CE PRODUIT PEUT CONTENIR DU QUARTZ, UNE FORME DE SILICE CRISTALLINE. VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL (S-2.1, R.15)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	621
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	PERMANGANATE DE POTASSIUM
② Autre nom	POTASSIUM PERMANGANATE
③ Utilisation	AGENT OXYDANT, AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CONTACT DE SUBSTANCES ORGANIQUES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. NOTE: AU CONTACT DE L'ACIDE CHLORHYDRIQUE, IL Y A FORMATION DE CHLORE.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES ACIDES.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PERMANGANATE DE POTASSIUM

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI L'IRRITATION PERSISTE,VOIR UN MEDECIN
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
KMNO4	158.03			X	CRISTALLIN	VIOLET	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	2.7030					

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						65.0000	

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION (240 DEGRES C). EN SOLUTION AQUEUSE, IL Y A DEPOT DE DIOXYDE DE MANGANESE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? CARBURE D'ALUMINIUM,ANTIMOINE,ARSENIC,TRISULFURE D'HYDROGENE GLYCERINE,ETHYLENE GLYCOL,DIMETHYLSULFOXYDE,PEROXYDE D'HYDROGENE,SOUFRE,HYDROXYLAMINE,ACIDES FORTS,AGENTS REDUCTEURS.
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION GRAVE ET CORROSION: PEAU, YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES; SI INGERE: COLORATION BRUNE ET OEDEME DES MUQUEUSES DE LA BOUCHE ET DU PHARYNX, TOUX, OEDEME DU LARYNX, BRUIT CAUSE PAR UNE LARYNGITE SUFFOCANTE, NECROSE DE LA MUQUEUSE ORALE ET DU PHARYNX, DIMINUTION DU RYTHME PULSATOIRE, CHOC AVEC CHUTE DE LA PRESSION SANGUINE, SI LA MORT N'EST PAS IMMEDIATE: JAUNISSE ET OLIGURIE OU ANURIE POSSIBLES
	(3) Chroniques	DERMITE DE CONTACT
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		AUGMENTE LA TOXICITE DES FLUORURES AU NIVEAU DE LA RETINE (ANIMAL)

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	622
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	PERMANGANATE DE SODIUM
② Autre nom	SODIUM PERMANGANATE
③ Utilisation	CATALYSEUR, AGENT OXYDANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CONTACT DE SUBSTANCES ORGANIQUES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU
	Techniques spéciales:
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DES ACIDES. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PERMANGANATE DE SODIUM

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI L'IRRITATION PERSISTE,VOIR UN MEDECIN SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
MNNAO4	143.93			X	POUDREUX	ROUGE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE: SE DECOMPOSE AU POINT DE FUSION

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
MATIERES ORGANIQUES, ACIDES, ALCOOLS, AGENTS REDUCTEURS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: PAR ANALOGIE AVEC LE PERMANGANATE DE POTASSIUM: IRRITATION GRAVE ET CORROSION: PEAU, YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES; SI INGERE: COLORATION BRUNE ET OEDEME DES MUQUEUSES DE LA BOUCHE ET DU PHARYNX, TOUX, OEDEME DU LARYNX, LARYNGITE SUFFOCANTE; NECROSE DE LA MUQUEUSE ORALE ET DU PHARYNX, POULS RALENTI, CHOC AVEC CHUTE DE LA PRESSION SANGUINE, MORT POSSIBLE; JAUNISSE ET OLIGURIE OU ANURIE POSSIBLES

(3) Chroniques: PAR ANALOGIE AVEC LE PERMANGANATE DE POTASSIUM: DERMITE DE CONTACT

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	623
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	PEROXYDE D'HYDROGENE
② Autre nom	HYDROGEN PEROXIDE
③ Utilisation	AGENT OXYDANT, AGENT DE BLANCHIMENT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
AU CHOC OU PAR FRICTION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU.
NE PAS UTILISER D'AGENTS CHIMIQUES SECS: ILS PEUVENT ACCELERER LE PROCESSUS DE DECOMPOSITION DU PEROXYDE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
DILUER AVEC DE L'EAU. GARDER LA DILUTION DANS UN ENDROIT SPECIFIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION.
CONSERVER LES CONTENANTS DANS UN ENDROIT DETACHE SOUS CONTROLE D'INCENDIE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PEROXYDE D'HYDROGENE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H2O2	34.02		X			INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.7100		-0.43	152.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	5.00		40.0			MISCIBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT DECOMPOSE EN PRESENCE D'IMPURETES, DE CHALEUR OU DE LUMIERE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES SUBSTANCES ORGANIQUES,LES MATIERES COMBUSTIBLES ET/OU IN FLAMMABLES, PLUSIEURS METAUX ET LEURS SELS RESPECTIFS. L'A- CIDE FORMIQUE,L'OXYDE DE PLOMB, LE PERMANGANATE DE POTASSIUM

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES); ULCERATION DE LA CORNEE; LESIONS CUTANEES; BLANCHIMENT DES CHEVEUX ET DE LA PEAU SI INHALE: OPPRESSION DE LA POITRINE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, TOUX, MAUX DE TETE, SALIVATION, VERTIGES, NAUSEES; SI INGERE: SALI- VATION, SOIF INTENSE, CRAMPES ABDOMINALES; INTOXICATION GRAVE: ETAT DE CHOC, CONVULSIONS, COMA, MORT

③ Chroniques:

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres: IDENTIFICATION D'UN EFFET MUTAGENE LORS D'ETUDES IN VITRO.

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
1.00000	1.50000	2.00000	3.00000

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	624
Date de publication	88 04 26
Date de dernière mise à jour	88 04 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	PEROXYDE DE BENZOYLE
② Autre nom	BENZOYL PEROXIDE
③ Utilisation	AGENT DE BLANCHIMENT, AGENT OXYDANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SPECIALEMENT LORSQUE SEC.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE, EAU PULVERISEE NOTE: FAIRE EVACUER LES LIEUX EN RAISON DES RISQUES D'EXPLOSION
	Techniques spéciales: SI VOUS DEVEZ INTERVENIR, FAITES-LE A DISTANCE.REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET
③ Fuites ou accidents	Mesures: METTRE DANS UN CONTENANT REMPLI D'EAU. ASPERGER PRUDEMMENT D'UNE SOLUTION D'HYDROXYDE DE SODIUM DILUEE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ANTISTATIQUES. MANIPULER A L'AIR HUMIDE. MANIPULER ET OUVRIR LE RECIPIENT AVEC PRUDENCE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
⑥ Entreposage	CONSERVER LES CONTENANTS DANS UN ENDROIT DETACHE SOUS CONTROLE D'INCENDIE. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PEROXYDE DE BENZOYLE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AU SAVON ET A L'EAU SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C14H10O4	242.22			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.3300				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	1.00					INSOLUBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A PLUS DE 68C, LE PRODUIT SE DECOMPOSE VIOLEMMENT. AU CHOC, A LA FRICTION OU A UNE HAUTE TEMPERATURE IL EXPLOSE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
RISQUE DE FEU OU D'EXPLOSION AVEC: SUBSTANCES COMBUSTIBLES, HYDRURE DE LITHIUM-ALUMINIUM, ACIDES, BASES, AMINES, ALCOOLS NAPHTHENATES METALLIQUES, OXYDANTS, AGENTS REDUCTEURS.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, VOIES DIGESTIVES: BRADYCARDIE, BAISSE DE LA TEMPERATURE CORPORELLE, DYSPNEE, STUPEUR

(3) Chroniques: SENSIBILISATION: PEAU (ROUGEURS)

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres: PROMOTEUR DE CARCINOGENESE CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	625
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	PEROXYDE DE METHYLETHYLCETONE
② Autre nom	METHYLETHYLKETONE PEROXIDE
③ Utilisation	CATALYSEUR A POLYMERISATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
AU CHOC, PAR FRICTION OU EN PRESENCE DE SUBSTANCES ORGANIQUES.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
REFROIDIR A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES.

Techniques spéciales
EN RAISON DES RISQUES ELEVES D'EXPLOSION, QUITTER LES LIEUX. SI VOUS DEVEZ INTERVENIR, FAITES-LE A DISTANCE. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EVITER TOUTE CONTAMINATION DU MILIEU. FAIRE EVACUER LE PERSONNEL SI NECESSAIRE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ANTISTATIQUES.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER LES CONTENANTS DANS UN ENDROIT DETACHE SOUS CONTROLE D'INCENDIE.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PEROXYDE DE METHYLETHYLCETONE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H16O4	176.24		X			INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1400				65.81	51.67

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT SE DECOMPOSE LORSQU'IL EST EXPOSE A LA LUMIERE OU A LA CHALEUR. LE PRODUIT EST INSTABLE A L'ETAT PUR.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS REDUCTEURS, LES SUBSTANCES OXYDABLES, LES METAUX, LES AMINES

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: A CAUSE DE SON INSTABILITE, AUCUN EFFET TOXIQUE N'A ETE RAPPORTE POUR LE PRODUIT PUR. TOUTEFOIS CE PRODUIT SE RETROUVE HABITUELLEMENT EN SOLUTION DANS LE PHTALATE DE DIMETHYLE: IRRITATION ET CORROSION: PEAU, YEUX (DOMMAGES A LA CORNEE), MEMBRANES MUQUEUSES; SI INGERE: BRULURES DES LEVRES, DE LA LANGUE ET DE LA BOUCHE, OESOPHAGITE, GASTRITE, NECROSE DES MUQUEUSES GASTRIQUES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ à 25° C	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ à 25° C
0.20000	1.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	626
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	PETROLE (GAZ LIQUEFIE)
② Autre nom	L P GAS
③ Utilisation	CARBURANT OU COMBUSTIBLE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU VAPORISEE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents

Mesures
OUVRIR LES FENETRES.
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Nom	PETROLE (GAZ LIQUEFIE)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
			X		VOLATIL	INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES GAZ TOXIQUES (MONOXYDE DE CARBONE)
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS: PEUT CAUSER FEUX ET EXPLOSIONS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	IRRITATION CUTANEE ET GELURES AU CONTACT DU LIQUIDE: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, SOMNOLENCE: ASPHYXIE (SIMPLE): PERTE DE CONSCIENCE, MORT (INTOXICATION SEVERE)
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
1000.00000	1800.00000	1250.00000	2250.00000

1001 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	627
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHENOL
② Autre nom	MONOHYDROXYL BENZENE
③ Utilisation	FABRICATION DE RESINES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

INCENDIE MINEUR: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE, MOUSSE D'ALCOOL.
INCENDIE MAJEUR: EAU PULVERISEE, MOUSSE D'ALCOOL

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES. DECOMPOSITION THERMIQUE: PEUT DEGAGER: OXYDES DE CARBONE,VAPEURS DE PHENOL

③ Fuites ou accidents

Mesures

RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 100 PPM

⑤ Manipulation

PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PHENOL

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET VOIR UN MEDECIN. EN CAS DE CONTACT AVEC LA PEAU, LAVER IMMEDIATEMENT ET ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H6O	94.11			X	HYGROSCOPIQUE	INCOLORE	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.1		1.0570	42.75	182.00	79.00	85.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
715	6.66	3.24	1.7			82.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions? A TENDANCE A DEVENIR ROUGE LORSQU'EXPOSE A L'AIR OU LA LUMIERE. SI CHAUFFE, EMET DES FUMEES TOXIQUES.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS: PEUT CAUSER FEUX ET EXPLOSIONS: BUTADIENE; ALCALIS; FORMALDEHYDE; HYPOCHLORITE DE CALCIUM; AGENTS REDUCTEURS: PEUT DEGAGER DE L'HYDROGENE, GAZ INFLAMMABLE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	AU CONTACT: IRRITATION, INFLAMMATION & BRULURE DES TISSUS, MORT POSSIBLE: INHALATION: MAUX DE TETE, TOUX, SALIVATION ABONDANTE, RESPIRATION DIFFICILE, OEDEME PULMONAIRE, CYANOSE, ERUPTION CUTANEE: INGESTION: DOULEUR ABDOMINALE, FIGURE PALE & COUVERTE DE SUEUR FROIDE, FAIBLESSE, PERFORATION DE L'INTESTIN, INCONSCIENCE, POULS FAIBLE & LENT, VASODILATATION PERIPHERIQUE, TREMBLEMENTS,CONVULSIONS
Effets (3) Chroniques	SYSTEME DIGESTIF: VOMISSEMENT, DIFFICULTE A AVALER, SALIVATION ABONDANTE, DIARRHEE, ANOREXIE; SYSTEME NERVEUX: MAUX DE TETE, EVANOUISSEMENT, VERTIGE, TROUBLES MENTAUX: ERUPTION CUTANEE POSSIBLE; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX POSSIBLES; OCHRONOSE (AFFECTION CONGENITALE). NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.0331
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
5.00000	19.00000	10.00000	38.00000

1091 (86-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	628
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 31

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHENOTHIAZINE
② Autre nom	DIBENZOTHIAZINE
③ Utilisation	INSECTICIDE, FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. NOTE: PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES D'AZOTE, DE CARBONE ET DE SOUFRE, AMMONIAC

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Nom	PHENOTHIAZINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C12H9NS	199.26			X	GRANULES OU PLAQUES	JAUNE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			185.10			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? S'OXYDE A LA LUMIERE. SI CHAUFFE A 371C, SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES:
Effets ③ Chroniques	POSSIBILITE D'UNE DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT: SI INGERE EN GRANDE QUANTITE: HEPATITE, ANEMIE HEMOLYTIQUE, TACHYCARDIE, IRRITATION GASTRO-INTESTINALE, ATTEINTE RENALE, INFLAMMATION DE LA CORNEE: POSSIBILITE DE PHOTOSENSIBILISATION DE LA PEAU: SYNDROMES EXTRAPYRAMIDAUX POSSIBLES:
④ Tératogènes	⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	629
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 17

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHENYLENEDIAMINE (PARA-)
② Autre nom	PARA-DIAMINOBENZENE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT OU EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
④ Équipements de protection pour:		[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 25 MG/M3
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PHENYLENEDIAMINE (PARA-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H8N2	108.14			X	CRISTALLIN	ROUGEATRE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			146.00	267.00	155.56	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
		3.71	0.3			47.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions? A LA LUMIERE. BRUNIT A L'AIR OU L'OXYGENE. SI CHAUFFE, BRULE ET EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES D'AZOTE ET DE CARBONE).
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS PROVOQUENT INCENDIES ET EXPLOSIONS LES ACIDES
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION: PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, YEUX (CONJONCTIVITE); ANEMIE; ATTEINTE DU FOIE
Effets ③ Chroniques	SENSIBILISATION: POUMONS (ASTHME), PEAU (ECZEMA SUR LES AVANT-BRAS, LE COU, LA FIGURE, LES PAUPIERES)
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.10000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	630
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHENYLHYDRAZINE
② Autre nom	HYDRAZINE, PHENYL-
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction BRUME D'EAU, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE SE
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES D'AZOTE.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PHENYLHYDRAZINE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H8N2	108.14		X		HUILEUX	JAUNE PALE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.0978	1.0990	19.35	238.00	89.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
174	0.10	3.70				MISCIBLE	

(22) Stabilité: [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
DEVIENT ROUX AU CONTACT DE L'AIR OU DE LA LUMIERE. SE DECOMPOSE A 243.5 DEGRES C. SI CHAUFFE, EMET FUMEES TOXIQUES.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION OU CORROSION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; ANEMIE HEMOLYTIQUE; CYANOSE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES; THROMBOSE VASCULAIRES (FORMATION DE CAILLOTS);

(3) Chroniques: PEAU: DERMITE DE CONTACT, SENSIBILISATION; POSSIBILITE DE DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	22.00000	10.00000	44.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	631
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHENYLMERCAPTAN
② Autre nom	BENZENETHIOL
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
COUVRIR D'HYPOCHLORITE DE CALCIUM,MELANGER PUIS NEUTRALISER AVEC L'ACIDE CHLORHYDRIQUE 6M OU L'AMMONIAQUE 6M.VERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU

Traitements des déchets
COUVRIR D'HYPOCHLORITE DE CALCIUM,MELANGER PUIS NEUTRALISER AVEC L'ACIDE CHLORHYDRIQUE 6M OU L'AMMONIAQUE 6M.VERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DES ACIDES, DES OXYDANTS ET DES METAUX.

Nom	PHENYLMERCAPTAN

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H6S	110.17		X			INCOLORE	AIL

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.0728			168.30		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
S'OXYDE ET SE DIMERISE A L'AIR. SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES, CERTAINS METAUX, OXYDANTS

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus:
IRRITATION: YEUX, PEAU (DERMATITE), VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; MAUX DE TETE, ETOURDISSEMENTS;
ANIMAL: AGITATION, STIMULATION DE LA RESPIRATION, INCOORDINATION, FAIBLESSE MUSCULAIRE, PARALYSIE DES MEMBRES POSTERIEURS, CYANOSE, LETHARGIE, SEDATION, DEPRESSION RESPIRATOIRE, COMA, MORT (STIMULATION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL SUIVIE D'UNE DEPRESSION)

③ Chroniques:
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE= 0.000266 PPM.

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.50000	2.00000		

1081 (86-10)

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	632
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHENYLPHOSPHINE
② Autre nom	PHOSPHANILINE
③ Utilisation	CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Suite à la page suivante

Nom	PHENYLPHOSPHINE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. LORSQU'INGERE, FAIRE VOMIR SI CONSCIENT.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H7P	110.10		X			INCOLORE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.0010			160.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
		3.79					

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigue	
	③ Chroniques	ANIMAL: DERMATITE, HYPERSENSIBILITE SENSORIELLE (OUIE, TOUCHER), ANEMIE HEMOLYTIQUE, ANOREXIE, DIARRHEE, LARMOIEMENTS, TREMBLEMENTS
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	ATTEINTE TESTICULAIRE CHEZ L'ANIMAL.
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.05000	0.25000		

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	633
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHORATE
② Autre nom	DITHIOPHOSPHATE DE O,O-DIETHYLE ET D'ETHYLTHIOMETHYLE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET SOMBRE.
ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PHORATE

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H1702PS3	260.40		X		CLAIR		MOUFFETTE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.1560		-42.90			160.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE SOUFRE ET DE PHOSPHORE).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
METAUX ALCALINS, EAU (L'HYDROLYSE)

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: VISION BROUILLEE,MYOSIS, CEPHALEE,VERTIGE, TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENT, CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE, ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS, COMA, ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.20000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	634
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHOSGENE
② Autre nom	CHLORURE DE CARBONYLE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION D'INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction **N.B.: LE REFOULEMENT DU GAZ LIQUIFIE DANS LE CYLINDRE PEUT CAUSER UNE EXPLOSION.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE ET A DISTANCE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 2 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PHOSGENE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CCL2O	98.92	X				INCOLORE	DE FOIN

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.5			-118.00	8.30		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	1180.00	3.40					

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A PLUS DE 300C, SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES (CHLORE, MONOXYDE DE CARBONE).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
EAU (FORME DU CHLORURE D'HYDROGENE ET DU DIOXYDE DE CARBONE), AMINES, ALCOOLS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; SI INHALE: SECHERESSE ET SENSATION DE BRULURE DANS LA GORGE, TOUX, DOULEURS A LA POITRINE, RESPIRATION RAPIDE ET PEU PROFONDE; APRES UN DELAI: OEDEME PULMONAIRE, EXPECTORATIONS MOUSSEUSES, RALES, DYSPNEE, CYANOSE, BAISSE DE LA PRESSION ARTERIELLE, AUGMENTATION DU RYTHME CARDIAQUE, PARALYSIE RESPIRATOIRE ET MORT POSSIBLES.

(3) Chroniques: EMPHYSEME ET FIBROSE PULMONAIRE
NOTE: BRULURES OCULAIRES ET CUTANEES AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.10000	0.40000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	635
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHOSPHATE DE DIBUTYLE
② Autre nom	DIBUTYL PHOSPHATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 125 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE FAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Suite à la page suivante

Nom: PHOSPHATE DE DIBUTYLE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H19O4P	212.21		X			INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.0600				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A PLUS DE 100C, SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES (MONOXYDE DE CARBONE ET ACIDE PHOSPHORIQUE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS PROVOQUENT INCENDIES ET EXPLOSIONS

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; MAUX DE TETE

(3) **Chroniques**: IRRITATION: PEAU

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
1.00000	5.00000	2.00000	10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	636
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHOSPHATE DE PLOMB DIBASIQUE
② Autre nom	DIBASIC LEAD PHOSPHATE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PHOSPHATE DE PLOMB DIBASIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H04PPB	303.17			X	CRISTALLIN		

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.6610				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A SON POINT DE FUSION

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☐ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:

(3) Chroniques:
ON SE REFERE A LA TOXICITE DU PLOMB ET DE SES COMPOSES: PERTE D'APPETIT, VOMISSEMENTS, COLIQUES, APATHIE, FAIBLESSE, ANEMIE; IRRITABILITE, NERVOSITE, DESORDRES PSYCHIQUES, ATTEINTE RENALE, DOMMAGES POSSIBLES AU SYSTEME NERVEUX

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.15000		0.45000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	637
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHOSPHATE DE TRIBUTYLE
② Autre nom	PHOSPHATE DE TRIBUTYLE NORMAL
③ Utilisation	AGENT PLASTIFIANT, AGENT CHELATANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE CAOUTCHOUC

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PHOSPHATE DE TRIBUTYLE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H27PO4	266.32		X		HUILEUX	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		0.9790			165.56	146.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	0.07	9.20				1.0000	

(22) **Stabilité** ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 289 DEGRES C EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE ET OXYDES DE PHOSPHORE ET/OU PHOSPHINE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
MAGNESIUM; LES SOLUTIONS ACIDES L'HYDROLYSENT EN ACIDE PHOSPHORIQUE; BASES FORTES, OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation** ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU; MAUX DE TETE, NAUSEES; EXCITATION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: CONTRACTION MUSCULAIRE, FAIBLESSE; OEDEME PULMONAIRE (INTOXICATION GRAVE); ANIMAL: SALIVATION EXCESSIVE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, PARALYSIE, COMA

(3) **Chroniques**: ANIMAL: ATTEINTE PULMONAIRE, CARDIAQUE, RENALE ET HEPATIQUE; NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/OCTANOL EST: 0.0001

(4) **Tératogènes**: (5) **Mutagènes**: (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	638
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHOSPHATE DE TRICRESYLE (ORTHO-)
② Autre nom	ORTHO-TRICRESYLPHOSPHATE
③ Utilisation	AGENT PLASTIFIANT, FABRICATION DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 40 MG/M3

⑤ Manipulation
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.
ENTREPOSER DANS DES RECIPIENTS D'ACIER INOXYDABLE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PHOSPHATE DE TRICRESYLE (ORTHO-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C21H2104P	368.36		X			INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1600		-27.50	420.00		225.00

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
410		12.70					

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE, EMET DES FUMEES TOXIQUES
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX: NEUROPATHIE PERIPHERIQUE: PARESTHESIE DES PIEDS ET DES MAINS, FAIBLESSE: CRAMPE DES MOLLETS, PIEDS ET POIGNETS TOMBANTS, PARALYSIE
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	639
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHOSPHATE DE TRIPHENYLE
② Autre nom	TRIPHENYLPHOSPHATE
③ Utilisation	AGENT PLASTIFIANT, FABRICATION DE PRODUITS A BASE CELLULOSIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
METTRE A LA POUBELLE.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PHOSPHATE DE TRIPHENYLE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C18H15O4P	326.30			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.2700	48.50	370.00	220.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.0100	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE PHOSPHORE, OXYDES DE CARBONE).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ANIMAL: NEUROTOXICITE (NEVRITE PERIPHERIQUE, PARALYSIE, INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) Chroniques: LEGERS SYMPTOMES GASTRO-INTESTINAUX ET NEUROMUSCULAIRES: FAIBLE INHIBITION DES CHOLINESTERASES

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	3.00000		6.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	640
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 12 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHOSPHATE DE ZIRCONIUM
② Autre nom	ZIRCONIUM PHOSPHATE
③ Utilisation	AGENT DE POLISSAGE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PHOSPHATE DE ZIRCONIUM

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O16P4ZR3	471.12			X			

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité — ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation — ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: INFORMATION INCONNUE

(3) Chroniques: INFORMATION INCONNUE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	641
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHOSPHATE MANGANEUX
② Autre nom	PHOSPHORIC ACID, MANGANESE(2+) SALT (2:3)
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?	INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation		
⑥ Entreposage		

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PHOSPHATE MANGANEUX

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
MN3O8P2	364.76			X			

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (O-XYDES DE PHOSPHORE)
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? MAGNESIUM
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	
Effets ② Aigus	INFORMATION INCONNUE
Effets ③ Chroniques	INFORMATION INCONNUE
④ Tératogènes	
⑤ Mutagènes	
⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	642
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 22

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHOSPHINE
② Autre nom	HYDRURE DE PHOSPHORE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT NETTOYANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE
*** LES IMPURETES COMPRISES DANS CE PRODUIT PEUVENT LE RENDRE FACILEMENT INFLAMMABLE. EVACUER LE PERSONNEL DU LIEU D'INCENDIE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET (DEGAGE: HYDROGENE, PHOSPHORE, OXYDES DE PHOSPHORE, ACIDE PHOSPHORIQUE). REDROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
OUVRIR LES FENETRES.

Traitements des déchets
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 200 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
L'APPAREILLAGE DOIT ETRE MIS A LA MASSE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Nom	PHOSPHINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H3P	34.00	X				INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			-132.50	-87.70		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
100		1.17	1.8			0.4000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
S'OXYDE SOUS L'INFLUENCE DE RADIATIONS OU DE LA LUMIERE ULTRAVIOLETTE. SE DECOMPOSE A 600C.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS;ACIDES;CUIVRE, OR ET LEURS SELS;TRICHLORURE DE BORE ET D'AZOTE;BROME;CHLORE;MONOXYDE DE CHLORE; OXYDES D'AZOTE; NITRATE D'ARGENT ET DE MERCURE(II)

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

② Aigus: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES (TOUX, EXPECTORATIONS, SAIGNEMENT DE NEZ, DOULEUR THORACIQUE); MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, ETOURDISSEMENTS, TREMBLEMENTS, FATIGUE, SOIF, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE, DOULEURS MUSCULAIRES, CONVULSIONS, COMA, OEDEME PULMONAIRE, MORT POSSIBLE

③ Chroniques: ATTEINTES DES BRONCHES; TROUBLES DIGESTIFS; ANEMIE; TROUBLES VISUELS ET DIFFICULTES D'ELOCUTION POSSIBLES

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
0.30000	0.40000	1.00000	1.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	643
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHOSPHORE JAUNE
② Autre nom	YELLOW PHOSPHORUS
③ Utilisation	FABRICATION DE RONGICIDES, FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CONTACT DE L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU (EN GRANDE QUANTITE)
	Techniques spéciales QUAND LE FEU SERA ETEINT ET LE PHOSPHORE SOLIDIFIE, RECOUVRIR DE SABLE HUMIDE. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures METTRE DANS UN CONTENANT REMPLI D'EAU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. IMMERGER SOUS L'EAU POUR MANIPULER. MANIPULER A L'AIDE D'UN INSTRUMENT APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. RECOUVRIR D'EAU. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PHOSPHORE JAUNE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN EN CAS D'INTOXICATION, TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
P4	123.90			X	CIREUX	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.8500	44.10	280.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	0.03	4.42				INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
S'ENFLAMME A L'AIR HUMIDE A 30C. NOIRCIT A LA LUMIERE EN EMETTANT DES FUMEES BLANCHES TOXIQUES (OXYDES DE PHOSPHORE).

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
HUILE DE TEREBENTHINE; AZOTURES D'HALOGENES, HALOGENATES DES METAUX (EXPLOSION); TOUS LES OXYDANTS (EXPLOSIONS ET INCENDIES POSSIBLES); BASES FORTES:FORMENT PHOSPHURES D'HYDROGENE

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

② **Aigus**: BRULURES (2 +3 DEGRE) AU CONTACT DE LA PEAU ET DES YEUX; EXPOSITION AUX FUMEES: PHOTOPHOBIE, MYOSIS, HEMORRHAGIE DE LA RETINE, IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES; SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, SOIF INTENSE, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE, ODEUR D'AIL (HALEINE), LUMINESCENCE (FECES, VOMISSEMENTS); JAUNISSE, FAIBLESSE, HEMATOMES (PEAU, MUQUEUSES), TROUBLES CARDIAQUES, CONVULSIONS, COMA, MORT

③ **Chroniques**: SI INHALE OU INGERE: STOMATITE ULCERATIVE; NECROSE DES OS, PRINCIPALEMENT DES MAXILLAIRES, PERTE DES DENTS, FRACTURES SPONTANEES; SALIVATION ABONDANTE, TUMEFACTION ET SUPPURATIONS GINGIVALES; ANOREXIE, PERTE DE POIDS, FAIBLESSE, ASTHENIE, BRONCHITE, ANEMIE, ATTEINTE HEPATIQUE ET RENALE, HYPOGLYCEMIE, TROUBLES CARDIAQUES ET ELECTROLYTIQUES

④ **Tératogènes**: — ⑤ **Mutagènes**: — ⑥ **Cancérogènes**:

⑦ **Autres**:

⑧ **Interactions**: LES BOISSONS ALCOOLIQUES FACILITENT L'ABSORPTION DU PHOSPHORE BLANC

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		0.30000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	644
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHOSPHORE, PENTACHLORURE DE
② Autre nom	PENTACHLORURE DE PHOSPHORE
③ Utilisation	FABRICATION DE CHLORURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 200 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PHOSPHORE, PENTACHLORURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL5P	208.77			X	DELIQUESCENT	BLANC	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.6000				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE, EMET DES FUMEES TOXIQUES (CHLORURE D'HYDROGENE, ACIDE PHOSPHORIQUE, MONOXYDE DE CARBONE); A L'HUMIDITE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
EAU (FORME DU CHLORURE D'HYDROGENE ET DE L'ACIDE PHOSPHORIQUE), ALCOOLS, OXYDE DE MAGNESIUM, TRIOXYDE DE PHOSPHORE, TRIOXYDE DE CHLORE, METAUX ALCALINS, ALCALIS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES   VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX (BRULURE, ULCERATION, OPACIFICATION DE LA CORNEE), PEAU (DERMATITE), VOIES RESPIRATOIRES (TOUX, LARYNGITE, BRONCHITE, PNEUMONIE, OEDEME PULMONAIRE); CEPHALEE; NEPHRITE

(3) Chroniques: TROUBLES RESPIRATOIRES REVERSIBLES APRES CESSATION DE L'EXPOSITION: IRRITATIONS DU NEZ ET DE LA GORGE, TOUX AVEC EXPECTORATIONS, BRONCHITE; REACTIONS ALLERGIQUES SEMBLABLES A L'ASTHME; CONJONCTIVITE

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	1.00000		3.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	645
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHOSPHORE, PENTASULFURE DE
② Autre nom	PENTASULFURE DE PHOSPHORE
③ Utilisation	AGENT DE FLOTTAISON, FABRICATION D'INSECTICIDES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, SABLE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 750 MG/M3
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PHOSPHORE, PENTASULFURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
P2S5	222.29			X	CRISTALLIN	GRIS	OEUF POURRI

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		2.0300	288.00	513.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
142							

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? A L'HUMIDITE: SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE PHOSPHORE, DE SOUFRE ET DE CARBONE).
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU (FORME DU SULFURE D'HYDROGENE ET DE L'ACIDE PHOSPHORIQUE), OXYDANTS FORTS PROVOQUENT INCENDIES ET EXPLOSIONS, ACIDES, ALCOOLS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; INSENSIBILITE OLFACTIVE (CONCENTRATION ELEVEE); CONJONCTIVITE, LARMOIEMENTS, PHOTOPHOBIE, KERATOCONJONCTIVITE, VESICULATION DE LA CORNEE; DIFFICULTES RESPIRATOIRES SEVERES (MANIFESTATION RETARDEE), OEDEME PULMONAIRE, INTOXICATION SEVERE: CONVULSIONS, COMA, MORT (ARRET RESPIRATOIRE)
Effets ③ Chroniques	
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérigènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	1.00000		3.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	646
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHOSPHORE, TRICHLORURE DE
② Autre nom	TRICHLORURE DE PHOSPHORE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.
NE PAS UTILISER D'EAU. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

Techniques spéciales
IL SE DECOMPOSE AU CONTACT D'EAU ET LIBERE: PHOSPHINE (GAZ INFLAMMABLE), ET LES ACIDES CHLORHYDRIQUE ET PHOSPHOREUX QUI PEUVENT REAGIR AVEC CERTAINS METAUX POUR FORMER DE L'HYDROGENE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 50 PPM

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES
CONSERVER A L'ABRI DES METAUX ET DES BASES.

Suite à la page suivante

Nom	PHOSPHORE, TRICHLORURE DE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CL3P	137.35		X		FUMANT, TRANSPARENT	INCOLORE	PIQUANT

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.5740	1.5700	-111.80	76.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	100.00	4.75					

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (HCL,H3PO4,CO,PHOSPHINE, DIPHOSPHINE); A L'HUMIDITE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
EAU (FORMATION DE HCL ET H3PO3); METAUX ALCALINS (SODIUM, POTASSIUM, POUDRE D'ALUMINIUM); ACIDE NITRIQUE, ACIDE NITREUX, HYDROXYLAMINE, FLUOR, MATIERES ORGANIQUES, BASES

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus:
BRULURES SEVERES DE LA PEAU, DES YEUX ET DES MUQUEUSES AU CONTACT AVEC LE PRODUIT; EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION SEVERE DES TISSUS AFFECTES (PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES); CONJONCTIVITE; SI INHALE: APRES DELAI: SOUFFLE COURT, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, OEDEME PULMONAIRE
ANIMAL: INHALATION: DOMMAGES RENAUX

③ Chroniques:
TOUX, RESPIRATION BRUYANTE

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
0.50000	3.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	647
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHTALATE DE DIBUTYLE (META-)
② Autre nom	DIBUTYL PHTHALATE (META-)
③ Utilisation	AGENT PLASTIFIANT, SOLVANT POUR LAQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, PRODUITS CHIMIQUES SECS, EAU, MOUSSE
	Techniques spéciales: ARROSER D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES POUR LES GARDER AU FRAIS.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets: INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Nom	PHTALATE DE DIBUTYLE (META-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
$C_{16}H_{22}O_4$	278.34		X			INCOLORE	DOUX

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
					161.11	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
403		9.58					

㉒ Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, CHLORE
㉔ Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: YEUX
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
	5.00000		10.00000

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	648
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHTALATE DE DIBUTYLE (ORTHO-)
② Autre nom	DIBUTYL PHTHALATE
③ Utilisation	AGENT PLASTIFIANT, SOLVANT POUR LAQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, EAU, EAU PULVERISEE
	Techniques spéciales	ARROSER D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU POUR LES GARDER AU FRAIS. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures	ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets	ENFOUIR OU INCINERER LES DECHETS. POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 9,300 MG/M3
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PHTALATE DE DIBUTYLE (ORTHO-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C16H22O4	278.34		X		HUILEUX	INCOLORE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.0430	1.0500	-35.00	340.00	157.22	171.10

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
399	0.01	9.58	0.5			0.4000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 200 DEGRES C. EN DONNANT DE L'ESTER MONOBUTY-
LIQUE DE L'ACIDE PHTALIQUE ET DE L'ALCOOL BUTYLIQUE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ALCALIS, ACIDES FORTS

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DES YEUX (LARMOIEMENTS, ROUGEUR, SENSIBILITE A LA LU-
MIERE) ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES (RHINO-PHARYNGITES,
BRONCHITE POSSIBLE); SI INGERE OU INHALE: NAUSEES, VOMISSEMENTS,
DIARRHEE, HEMATURIE, ETOURDISSEMENTS, PHOTOPHOBIE; NEPHROTOXICITE

(3) Chroniques: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.0000269

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres: ATTEINTE TESTICULAIRE CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	649
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHTALATE DE DIETHYLE (ORTHO-)
② Autre nom	DIETHYL PHTHALATE (ORTHO-)
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS A BASE CELLULOSIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, MOUSSE, MOUSSE D'ALCOOL, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.
LA MOUSSE ET L'EAU PULVERISEE PEUVENT PRODUIRE DE L'ECUME.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE CAOUTCHOUC

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES, DES MATIERES OXYDANTES ET COMBUSTIBLES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PHTALATE DE DIETHYLE (ORTHO-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. LORSQU'INGERE, FAIRE VOMIR SI CONSCIENT. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H14O4	222.24		X		HUILEUX	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1175		-40.50	298.00	117.00	162.78

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
457		7.66				INSOLUBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE MONOXYDE ET DE DIOXYDE DE CARBONE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ACIDES, AGENTS OXYDANTS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, MEMBRANES MUQUEUSES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, NAUSEES, NARCOSE (INTOXICATION GRAVE); CONJONCTIVITE, NECROSE CORNEENNE; ECZEMA.

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres: TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25°C

1091 (86-10)

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	650
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHTALATE DE DIETHYLE (PARA-)
② Autre nom	1,4-BENZENEDICARBOXYLIC ACID DIETHYL ESTER
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS A BASE CELLULOSIQUE, FABRICATION DE PARFUMS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Suite à la page suivante

Nom	PHTALATE DE DIETHYLE (PARA-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C12H14O4	222.23		X		HUILEUX		

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1190		-5.00	296.00	117.00	117.22

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	0.05	7.66				INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES, PEAU (ECZEMA), YEUX (CONJONCTIVITE NECROSE CORNEENNE); DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, NAUSEES, NARCOSE
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25°C

1091 (86-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	651
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHTALATE DE DIMETHYLE (ORTHO-)
② Autre nom	DIMETHYL PHTHALATE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS A BASE CELLULOSIQUE, AGENT PLASTIFIANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, MOUSSE D'ALCOOL.
NOTE: LA MOUSSE ET L'EAU PULVERISEE PEUVENT PRODUIRE DE L'ECUME.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. ARROSER AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [X] Autres HDVS: 9300 MG/M3

⑤ Manipulation

PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Nom	PHTALATE DE DIMETHYLE (ORTHO-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C10H1004	194.19		X		HUILEUX	INCOLORE	ESTER

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
	1.1905	1.1900	5.50	283.70	149.00	146.00

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
556		6.69	1.2			4.3000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE MONOXYDE ET DE DIOXYDE DE CARBONE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS, ALCALIS FORTS, ACIDES
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION POSSIBLE DES YEUX, DE LA PEAU ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: SI INGERE: POSSIBILITE D'IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, DE VERTIGES ET D'EVANOUISSEMENT
Effets ③ Chroniques	LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST 0.0295
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	5.00000		10.00000

10?1 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	652
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHTALATE DE DIOCTYLE SECONDAIRE
② Autre nom	DI-2-ETHYLHEXYL PHTHALATE
③ Utilisation	AGENT PLASTIFIANT, FABRICATION DE PARFUMS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, BRUME D'EAU, MOUSSE D'ALCOOL

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLE
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivant

Nom	PHTALATE DE DIOCTYLE SECONDAIRE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C24H38O4	390.56		X		VISQUEUX	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.9861		-46.11	386.11		218.33

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
390	0.01	16.00				0.0500	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A DES TEMPERATURES VOISINES DE 200 DEGRES C AVEC FORMATION DE DIVERS PRODUITS.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS, LES ACIDES FORTS, LES ALCALIS FORTS, LES BASES FORTES, LES NITRATES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU, MUQUEUSES; SI INGERE: NAUSEES, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE

(3) **Chroniques**: ANIMAUX: ATTEINTES RENALES ET HEPATIQUES

(4) **Tératogènes**: TERATOGENE SUSPECTE — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**: CANCEROGENE POSSIBLE

(7) **Autres**: ANIMAL: TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE, ATTEINTE TESTICULAIRE

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		10.00000

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	653
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	PHTALODINITRILE (META-)
② Autre nom	DICYANO-1,3 BENZENE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
COUVRIR D'UNE SOLUTION D'HYPOCHLORITE DE SODIUM (MAX 15%). NEUTRALISER AVEC L'ACIDE CHLORHYDRIQUE 6M OU L'AMMONIAQUE 6M. VERSER DANS L'EGOUT.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PHTALODINITRILE (META-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C8H4N2	128.14			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			162.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES				
Effets ② Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES;				
Effets ③ Chroniques	MAUX DE TETE, PALEUR, ANOREXIE, APATHIE, TREMBLEMENTS DES DOIGTS				
④ Tératogènes		⑤ Mutagènes		⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres					
⑧ Interactions					

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	654
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	PICLORAME
② Autre nom	ACIDE AMINO-4 TRICHLORO-3,5,6 PYRIDINECARBOXYLIQUE-2
③ Utilisation	HERBICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PICLORAME

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H3CL3N2O2	241.48			X	CRISTALLIN	BLANC	CHLORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						0.4300	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A 215 DEGRES CELSIUS OU SI EXPOSE A LA LUMIERE ULTRAVIOLETTE, IL SE DECOMPOSE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
BASES FORTES, OXYDANTS FORTS

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX
Effets ③ Chroniques	ANIMAL: SI INGERE: HEPATOTOXICITE
④ Tératogènes	
⑤ Mutagènes	
⑥ Cancérogènes	CANCEROGENE SUSPECTE
⑦ Autres	TUMORIGENE CHEZ L'ANIMAL.
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	655
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	PIVALDIONE
② Autre nom	1,3-DIOXO 2-PIVALOY-LINDANE
③ Utilisation	RONGICIDE, INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
④ Équipements de protection pour:		☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 200 MG/M3
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PIVALDIONE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C14H14O3	230.00			X		JAUNE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.0600	110.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0002	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	HEMORRAGIES INTERNES ET EXTERNES; DOULEURS AU DOS ET A L'ABDOMEN; ERUPTIONS CUTANEES (CE PRODUIT EST UN AGENT ANTICOAGULANT)
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'HUMAIN.
(8) Interactions		SYNERGIE: DEFICIENCE EN VITAMINE K, ASPIRIN, PHENYLBUTAZONE...

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		0.30000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	656
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLATINE, TETRACHLORURE DE, PENTAHYDRATE
② Autre nom	TETRACHLORURE DE PLATINE PENTAHYDRATE
③ Utilisation	CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU[X] ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernemen[t] du Québec

Suite à la page suivant[e]

Nom	PLATINE, TETRACHLORURE DE, PENTAHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
				X		ROUGE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	2.0043		100.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, lesquelles?

㉔ **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

② Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES); TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, LARMOIEMENTS, DYSPNEES, CYANOSE

③ Chroniques: SENSIBILISATION: PEAU, POUMONS (ASTHME); DERMATITE DE CONTACT

④ Tératogènes:

⑤ Mutagènes:

⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25°C)
	0.00200		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	657
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLATRE DE PARIS
② Autre nom	SULFATE DE CALCIUM HEMIHYDRATE
③ Utilisation	MATERIAUX DE CONSTRUCTION, FABRICATION DE PAPIERS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE. Traitements des déchets METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PLATRE DE PARIS

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H2CA2O9S2	290.28			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.7640	1450.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						3.0000	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
ALUMINIUM

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:
POSSIBILITE D'ASSECHEMENT ET D'IRRITATION DE LA PEAU; EXPOSITION
AUX POUSSIERES: IRRITATION POSSIBLE DES YEUX;
SI INGERE: OBSTRUCTION POSSIBLE DES VOIES DIGESTIVES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		20.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	658
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLOMB
② Autre nom	LEAD
③ Utilisation	SOUDURE, AGENT REDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER OU EXPLOSER A L'AIR.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

INCENDIES MINEURS: DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS.
INCENDIES MAJEURS: EAU PULVERISEE, MOUSSE D'ALCOOL.

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

③ Fuites ou accidents

Mesures

RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation

VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

⑥ Entreposage

CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.

Suite à la page suivant

Nom	PLOMB

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
PB	207.21			X	MOU, LUSTRE	BLEU-GRIS	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		11.3000	327.43	1740.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE PLOMB. EN PRESENCE D'AIR, IL S'OXYDE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, ACIDES FORTS, PEROXYDE D'HYDROGENE, TRIFLUORURE DE CHLORE

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: TROUBLES DIGESTIFS GRAVES: BRULURES OESOPHAGIENNES ET EPIGASTRIQUES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE OU CONSTIPATION; ATTEINTE DE L'ETAT GENERAL: PALEUR, AGITATION, COLLAPSUS, CONVULSIONS, CHOC; ATTEINTE HEPATO-RENALE; BLEUISSEMENT DES GENCIVES

(3) Chroniques: COLIQUES; BLEUISSEMENT DES GENCIVES; HYPERTENSION AVEC BRADYCARDIE; POLYNEUROPATHIE, NEPHROPATHIE; INFLAMMATIONS ARTICULAIRES; ANEMIE; ENCEPHALOPATHIE (ENFANT)

(4) Tératogènes: TERATOGENE POSSIBLE | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.15000		0.45000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	659
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLOMB TETRAETHYLE
② Autre nom	TETRAETHYLE DE PLOMB
③ Utilisation	ADDITIF A ESSENCE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, EAU PULVERISEE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
PRODUITS DE DECOMPOSITION: PLOMB, DIOXYDE DE CARBONE, EAU

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 40 MG/M3

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PLOMB TETRAETHYLE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX A L'EAU. SI INGERE,BOIRE DE L'EAU,VOMIR,APPELER UN MEDECIN.
AU CONTACT DE LA PEAU, LAVER AU DERIVE DE PETROLE PUIS AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H20PB	323.45		X		HUILEUX	INCOLORE	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.6530		-136.00		93.30	85.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	0.20	8.60	1.8			0.0080	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
DECOMPOSITION LENTE A LA LUMIERE ET A PLUS DE 100 DEGRES C.
EMISSION DE FUMEES TOXIQUES SI CHAUFFE FORTEMENT.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
CHLORURE DE SULFURYLE, OXYDANTS FORTS: DANGER DE FEU OU D'EXPLOSION A LEURS CONTACTS.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU, MUQUEUSES DU NEZ ET DE LA GORGE; NAUSEES, VOMISSEMENTS, GOUT METALLIQUE, PERTE DE POIDS ET D'APPETIT; BRADY-CARDIE, HYPOTENSION, ENCEPHALOPATHIE, FRISSONS, PALEUR, LASSITUDE, INSOMNIE, CAUCHEMARS, IRRITABILITE, NERVOSITE, ANXIETE, MAUX DE TETE, TREMBLEMENTS, HYPERREFLEXIE, CONVULSIONS, DESORIENTATION, DELIRE, HALLUCINATIONS, PSYCHOSE, MANIES, COMA, HYPOTHERMIE, MORT

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		0.30000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	660
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLOMB TETRAMETHYLE
② Autre nom	TETRAMETHYLE DE PLOMB
③ Utilisation	ADDITIF A ESSENCE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMEN

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSES, DIOXYDE DE CARBONE.

Techniques spéciales
COMBATTRE LE FEU D'UN ENDROIT PROTEGE CONTRE TOUTE EXPLOSION EVENTUELLE. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 40 MG/M3

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PLOMB TETRAMETHYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C4H12PB	267.35		X		HUILEUX	INCOLORE	CARACTERISTIQU

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.9950		-28.00		38.00	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	30.00	9.20	1.8			INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE SI EXPOSE A LA LUMIERE OU SI CHAUFFE A PLUS DE 100 DEGRES CELSIUS EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
CHLORURE DE SULFURYLE, PERMANGANATE DE POTASSIUM, HALOGENES, AGENTS OXYDANTS FORTS (DANGER DE FEU OU D'EXPLOSION A LEUR CONTACT).

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus:
ANIMAL: INGESTION: IRRITABILITE, TREMBLEMENTS, HYPERACTIVITE, CONVULSIONS, MORT
NOTE: CONSULTER EGALEMENT TETRAETHYLE DE PLOMB

③ Chroniques:
ANIMAL: MODIFICATIONS DU COMPORTEMENT, HYPERHEMIE PERIPHERIQUE, AUGMENTATION DU POIDS CORPOREL: POSSIBILITE D'HYPERTROPHIE CARDIAQUE, D'HYPERHEMIE, D'OEDEME CEREBRAL ET D'ATTEINTES DE CERTAINS ORGANES (FOIE, PANCREAS, THYROIDE, POUMONS, THYMUS) ET DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL
NOTE: CONSULTER EGALEMENT TETRAETHYLE DE PLOMB

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.15000		0.45000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	661
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLOMB, ARSENIATE DE
② Autre nom	ORTHOARSENIATE DE PLOMB
③ Utilisation	FABRICATION D'INSECTICIDES,FABRICATION D'HERBICIDES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 300 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PLOMB, ARSENIATE DE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AS208PB3	899.41			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	7.8000					

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE AU POINT DE FUSION (1000 DEGRES C.)
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU; NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE OU CONSTIPATION, ANOREXIE; INCOORDINATION MUSCULAIRE; TOUX NON PRODUCTIVE; IRRITABILITE; PIGMENTATION ET KERATINISATION DE LA PEAU
	(3) Chroniques	DOULEURS ABDOMINALES, PERTE D'APPETIT, CONSTIPATION, FATIGUE EXCESSIVE, IRRITABILITE NERVEUSE, TREMBLEMENTS, NEUROPATHIE PERIPHERIQUE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.15000		0.45000

1091 (86-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	662
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLOMB, CHROMATE DE
② Autre nom	CHROMATE DE PLOMB
③ Utilisation	COLORANT, FABRICATION D'ENCRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERES REDUCTRICES.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PLOMB, CHROMATE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CRO4PB	323.22			X	POUDREUX	ORANGE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		6.3000	844.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						0.0020	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
IL SE DECOMPOSE SI CHAUFFE A DES TEMPERATURES SUPERIEURES A 844 DEGRES C

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, FERROCYANURE FERRIQUE

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES CHROMATES: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES (POUMONS, NEZ: GRAVE) ET DE LA PEAU; ON SE REFERE A LA TOXICITE DU PLOMB: SI INGERE: GOUT METALLIQUE, SOIF, GORGE SECHE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, DOULEURS ET FAIBLESSES MUSCULAIRES, COLLAPSUS CIRCULATOIRE, MAUX DE TETE, INSOMNIE, PARESTHESIE; DOMMAGES AUX REINS; COMA, CHOC HEMOLYTIQUE, MORT POSSIBLE

③ Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES CHROMATES: ULCERATION ET SENSIBILISATION DE LA PEAU (ECZEMA)
ON SE REFERE A LA TOXICITE DU PLOMB: MAUX DE TETE, INSOMNIE, VOMISSEMENTS, TROUBLES VISUELS, IRRITABILITE, AGITATION, DELIRE, HALLUCINATIONS, CONVULSIONS, COMA, MORT POSSIBLE

④ Tératogènes: TERATOGENE SUSPECTE — ⑤ Mutagènes: — ⑥ Cancérogènes: CANCEROGENE SUSPECTE

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.05000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	663
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLOMB, DICHLORURE DE
② Autre nom	DICHLORURE DE PLOMB
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS METALLURGIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PLOMB, DICHLORURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL2PB	278.10			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.8500	501.00	950.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						9.9000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE, PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORE ET DES OXYDES DE PLOMB.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, SODIUM, POTASSIUM
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	TROUBLES DIGESTIFS GRAVES: BRULURES OESOPHAGIENNES ET EPIGASTRIQUES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE OU CONSTIPATION; ATTEINTE DE L'ETAT GENERAL: PALEUR, AGITATION, COLLAPSUS, CONVULSIONS, CHOC; ATTEINTE HEPATO-RENALE; LISERE BLEUTE DES GENCIVES
	(3) Chroniques	GASTRITE; COLIQUES; LISERE BLEUTE DES GENCIVES; ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE; NEUROPATHIE PERIPHERIQUE; NEPHROPATHIE (NEPHRITE TUBULAIRE INTERSTITIELLE); INFLAMMATION ARTICULAIRE; ANEMIE HYPOCHROME; ENCEPHALOPATHIE (SURTOUT CHEZ L'ENFANT); YEUX: RETINOPATHIE MACULAIRE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.15000 à 25° C		0.45000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	664
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLOMB, METAARSENIATE DE
② Autre nom	METAARSENIATE DE PLOMB
③ Utilisation	FABRICATION DE PLOMB METALLIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 300 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PLOMB, METAARSENIATE DE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
AS2O6PB	453.03			X		INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		6.4200				

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
IL SE DECOMPOSE AU CONTACT DE L'EAU

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION: PEAU (DERMATITE), YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE; PIGMENTATION ET KERATINISATION DE LA PEAU; INFLAMMATION ET ULCERATION DE LA PEAU ET DES MEMBRANES MUQUEUSES; PARALYSIE, TROUBLES VISUELS; ATTEINTES RENALES ET HEPATIQUES (CES EFFETS SONT SURTOUT ATTRIBUABLES A L'ARSENIC)

③ Chroniques: DOULEURS ABDOMINALES, PERTE D'APPETIT, CONSTIPATION, FATIGUE ET FAIBLESSE EXCESSIVES, IRRITABILITE NERVEUSE, TREMBLEMENTS, NEUROPATHIES PERIPHERIQUE ET CENTRALE; ATTEINTES RENALES ET HEMATOPOIETIQUE (CES EFFETS SONT SURTOUT ATTRIBUABLES AU PLOMB)

④ Tératogènes:
⑤ Mutagènes:
⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres: TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'HUMAIN.

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 20° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 20° C)
	0.15000		0.45000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	665
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLOMB, ORTHOARSENIATE DE
② Autre nom	ORTHOARSENIATE DE PLOMB
③ Utilisation	FABRICATION D'INSECTICIDES,FABRICATION D'HERBICIDES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HOVS: 300 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PLOMB, ORTHOARSENIATE DE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AS208PB3	899.41			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	7.8000					

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE AU POINT DE FUSION (1000 DEGRES C.)

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [ ] Oui [X] Non — Si oui, lesquelles?

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU; NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE OU CONSTIPATION, ANOREXIE; INCOORDINATION MUSCULAIRE; TOUX NON PRODUCTIVE; IRRITABILITE; PIGMENTATION ET KERATINISATION DE LA PEAU

(3) Chroniques: DOULEURS ABDOMINALES, PERTE D'APPETIT, CONSTIPATION, FATIGUE EXCESSIVE, IRRITABILITE NERVEUSE, TREMBLEMENTS, NEUROPATHIE PERIPHERIQUE

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.15000		0.45000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	666
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLOMB, ORTHOMONOARSENIATE DE
② Autre nom	ORTHOMONOARSENIATE DE PLOMB
③ Utilisation	FABRICATION DU PLOMB METALLIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 300 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PLOMB, ORTHOMONOARSENIATE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X		INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.4600				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A 140 DEGRES C EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU; NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE; PIGMENTATION ET KERATINISATION DE LA PEAU
	(3) Chroniques	DOULEURS ABDOMINALES, PERTE D'APPETIT, CONSTIPATION, FATIGUE EXCESSIVE, IRRITABILITE, TREMBLEMENTS, NEUROPATHIES PERIPHERIQUES
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.15000	0.45000		

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	667
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLOMB, PYROARSENIATE DE
② Autre nom	PYROARSENIATE DE PLOMB
③ Utilisation	PESTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 300 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PLOMB, PYROARSENIATE DE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AS207PB2	678.17			X		INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	6.8500		802.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volumes)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☐ Oui ☒ Non — Si oui, lesquelles?

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, PIGMENTATION ET KERATINISATION DE LA PEAU

(3) Chroniques: DOULEURS ABDOMINALES, PERTE D'APPETIT, CONSTIPATION, FATIGUE EXCESSIVE, IRRITABILITE NERVEUSE, TREMBLEMENTS, NEUROPATHIE PERIPHERIQUE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	668
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 22

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLOMB, TETRACHLORURE DE
② Autre nom	TETRACHLORURE DE PLOMB
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.	
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.	
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PLOMB, TETRACHLORURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CL4PB	349.00		X		HUILEUX	JAUNE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	3.1800		-15.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE, EMET DES VAPEURS TOXIQUES. EXPLOSE SI CHAUFFE A PLUS DE 105 DEGRES C.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS, PEROXYDE D'HYDROGENE, SODIUM, POTASSIUM
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: TROUBLES DIGESTIFS GRAVES: BRULURES OESOPHAGIENNES ET EPIGASTRIQUES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE OU CONSTIPATION; ATTEINTE DE L'ETAT GENERAL: PALEUR, AGITATION, COLLAPSUS, CONVULSIONS, CHOC; ATTEINTE HEPATO-RENALE; LISERE BLEUTE DES GENCIVES
Effets ③ Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: FAIBLESSE, PERTE DE POIDS, LASSITUDE, INSOMNIE; TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX (CONSTIPATION, ANOREXIE, MALAISES ABDOMINAUX, COLIQUES); POLYNEUROPATHIE: FAIBLESSE DES MUSCLES DES POIGNETS; BLEUISSEMENT DES GENCIVES; NEPHROPATHIE; INFLAMMATIONS ARTICULAIRES; ANEMIE
④ Tératogènes	
⑤ Mutagènes	
⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.15000 à 25° C		0.45000 à 25° C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	669
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	PLOMBATE DE SODIUM
② Autre nom	LEAD SODIUM OXIDE
③ Utilisation	FABRICATION D'ADDITIF A ESSENCE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PLOMBATE DE SODIUM

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz / Liquide / Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
NA2O2PB	285.18				

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES, LES AGENTS OXYDANTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES DU PLOMB: DOULEURS EPIGASTRIQUES ET ABDOMINALES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE OU CONSTIPATION; ATTEINTE DE L'ETAT GENERAL: PALEUR, AGITATION, COLLAPSUS, CONVULSIONS, ETAT DE CHOC; ATTEINTE RENALE; ENCEPHALOPATHIE (INTOXICATION GRAVE)
Effets ③ Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES DU PLOMB: LISERE BLEUATRE DES GENCIVES, GOUT METALLIQUE, NAUSEES, ANOREXIE, ULCERES, ALTERNANCE DIARRHEE-CONSTIPATION, COLIQUES, ANEMIE, FATIGUE, PERTE DE POIDS, TROUBLE DE L'HUMEUR, DOULEURS MUSCULAIRES ET ARTICULAIRES, PERFORMANCES PSYCHOMOTRICES REDUITES, HYPERTENSION, ENCEPHALOPATHIE; NEPHRO ET HEPATOTOXICITE
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.15000		0.45000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	670
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	POLYTRETRAFLUOROETHYLENE
② Autre nom	POLYTETRAFLUOROETHYLENE
③ Utilisation	ENDUIT ANTI-ADHESIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME; FUMEES TOXIQUES: MONOMERES DE TETRAFLUOROETHYLENE, PERFLUOROISOBUTYLENE, FLUORURE DE CARBONYLE, TETRAFLUORURE DE CARBONE, DIOXYDE DE CARBONE

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
ENFOUIR LES DECHETS.
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	POLYTRETRAFLUOROETHYLENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
POLYMERE				X	PLASTIQUE	BLANC GRIS	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		2.2500				

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE A PLUS DE 400 DEGRES C., IL EMET DES FUMEES TOXIQUES.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, lesquelles?

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

② Aigus:
INFORMATION INCONNUE
L'EXPOSITION AUX FUMEES DE DECOMPOSITION DE CE PRODUIT PEUT ENTRAINER LES EFFETS SUIVANTS: VERTIGES, MAUX DE TETE, NAUSEES, FRISSONS, FAIBLESSE, TOUX, OEDEME PULMONAIRE POSSIBLE

③ Chroniques:

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres: TUMORIGENE CHEZ L'ANIMAL.

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ à 25° C	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	671
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	POTASSIUM, HYDROXYDE DE
② Autre nom	HYDROXYDE DE POTASSIUM
③ Utilisation	FABRICATION DE SAVON, AGENT DE BLANCHIMENT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. NOTE: SI L'EAU EST UTILISEE COMME MOYEN D'EXTINCTION, EVITER LES ECLABOUSSURES.
③ Fuites ou accidents	Mesures METTRE DANS UN CONTENANT REMPLI D'EAU. NEUTRALISER AVEC L'ACIDE CHLORHYDRIQUE 6M ET DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS:CAOUTCHOUC,NEOPRENE
⑤ Manipulation	PORTER UNE VISIERE ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES ACIDES.

1061 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	POTASSIUM, HYDROXYDE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HKO	56.01			X	DELIQUESCENT	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.0440	405.00	1320.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						970.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
ABSORBE L'EAU ET LE DIOXYDE DE CARBONE DE L'AIR

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES, ACROLEINE, ACRYLONITRILE, BIOXYDE DE CHLORE LIQUIDE, COMPOSES ORGANIQUES HALOGENES, COMPOSES NITRES; SI ABSORBE DE L'EAU, PEUT ATTAQUER METAUX ACTIFS (LIBERE HYDROGENE).

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets:

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (POUMONS: GRAVE), MUQUEUSES, PEAU; BRULURES CUTANEES ET OCULAIRES; SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTROINTESTINALE, COLLAPSUS, COMA

(3) Chroniques: DERMATITE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25°C)
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	672
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	POUSSIERES CHARBONNEUSES
② Autre nom	COAL DUST
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?	LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres	
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.	
⑥ Entreposage		

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	POUSSIERES CHARBONNEUSES

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	POUSSIERES	NOIR	

(7) Limite de détection olfactive	(8) Densité	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion	(11) Point d'ébullition	(12) Point d'éclair fermé	(13) Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml		°C	°C	°C	°C

(14) T° Auto-ignition	(15) Tension de vapeur (20°C)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C)	(21) Granulométrie
°C	mm					g/l	Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	
	(3) Chroniques	PNEUMOCONIOSE REGLEMENTATION : CONCENTRATION MOYENNE DE 2 MG/M3 (POUSSIERES RESPIRABLES CONTENANT MOINS DE 5% DE QUARTZ; SI LE POURCENTAGE DE QUARTZ DES POUSSIERES RESPIRABLES EST SUPERIEUR A 5% CONSULTER LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL, S-2.1, R.15)
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	673
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	POUSSIERES NUISIBLES
② Autre nom	NUISANCE PARTICULATES
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage

1081 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	POUSSIERES NUISIBLES

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	POUSSIERE		

(7) Limite de détection olfactive	(8) Densité	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion	(11) Point d'ébullition	(12) Point d'éclair fermé	(13) Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml		°C	°C	°C	°C

(14) T° Auto-ignition	(15) Tension de vapeur (20° C)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C)	(21) Granulométrie
°C	mm					g/l	Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES), PEAU NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	674
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	PROPANE
② Autre nom	PROPYLDIHYDRIDE
③ Utilisation	CARBURANT OU COMBUSTIBLE, AGENT PROPULSANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMENT

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE.
REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.
CEUX-CI PEUVENT SE RUPTURER LORS D'UN INCENDIE.

Techniques spéciales
FERMER LA VALVE DE LA BONBONNE. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
CE PRODUIT PEUT FORMER DES MELANGES EXPLOSIFS AVEC L'AIR.

③ Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 20,000 PPM

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PROPANE

Premiers secours

LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H8	44.09	X				INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-187.10	-42.10	-104.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
450	6536.00	1.55	2.2			INSOLUBLE	

(22) Stabilité — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DU MONOXYDE ET DU DIOXYDE DE CARBONE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS (RISQUE DE FEU OU D'EXPLOSION A LEUR CONTACT)
*NOTE: LE PROPANE LIQUIDE PEUT ATTAQUER CERTAINS PLASTIQUES ET CAOUTCHOUCS

(24) Polymérisation — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU ET GELURES CUTANEES AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE: IRRITATION POSSIBLE DES MUQUEUSES, DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: ASPHYXIE SIMPLE: VERTIGES, DESORIENTATION, EXCITATION: INTOXICATION GRAVE: PERTE DE CONSCIENCE ET MORT: PNEUMONIE, OEDEME ET HEMORRAGIE PULMONAIRES POSSIBLES

(3) Chroniques: IRRITATION ET DERMATOSES POSSIBLES AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE
NOTE : LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST 0.004

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	675
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	PROPIONATE DE PHENYLMERCURE
② Autre nom	PROPIONATE PHENYLMERCURIQUE
③ Utilisation	PRODUIT ORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PROPIONATE DE PHENYLMERCURE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H10HGO2	350.78			X	POUDRE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			55.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES VAPEURS DE MERCURE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
ALUMINIUM, ZINC, AGENTS OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU (BRULURES POSSIBLES) ON SE REFERE A LA TOXICITE DES DERIVES DU PHENYLMERCURE: IRRITATION: YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES

(3) Chroniques: SENSIBILISATION: PEAU (URTICAIRE). ON SE REFERE A LA TOXICITE DES DERIVES DU PHENYLMERCURE (CES PRODUITS POSSEDENT LA TOXICITE DES DERIVES DU MERCURE INORGANIQUE, MAIS PROBABLEMENT A UN DEGRE MOINDRE): FATIGUE, ANOREXIE, GINGIVITE, STOMATITE: ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX: INSOMNIE, IRRITABILITE, PERTE DE MEMOIRE, FAIBLESSE MUSCULAIRE, DEPRESSION,TREMBLEMENTS: ATTEINTE RENALE

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.15000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	676
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 09 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	PROPOXUR
② Autre nom	N-METHYLCARBAMATE D'ISOPROPOXY-2 PHENYL
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

Suite à la page suivante

Nom	PROPOXUR

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C11H15NO3	209.00			X	CRISTALLIN	BLANC	CARACTERISTIQUE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			91.50			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						2.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT, IL EMET DES FUMEES HAUTEMENT TOXIQUES ET FORME DE L'ISOCYANATE DE METHYLE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INSTABLE EN MILIEU FORTEMENT ALCALIN
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	VISION BROUILLEE,MYOSIS,CEPHALEE, VERTIGE,TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENT,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE,ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS,COMA,ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)
	③ Chroniques	ANIMAL: ATTEINTES DU FOIE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		SYNERGIE: PRALIDOXIME, DEPRESSEURS RESPIRATOIRES

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25° C		2.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	677
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	PROPYLENE
② Autre nom	METHYLETHYLENE
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, EAU PULVERISEE.
FERMER LA VALVE DE LA BONBONNE.
LE PRODUIT PEUT FORMER UN MELANGE EXPLOSIF AVEC L'AIR.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES. CEUX-CI PEUVENT SE RUPTURER LORS D'UN INCENDIE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION.
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSI

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES ACIDES.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PROPYLENE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H6	42.08	X				INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
23.0			-185.00	-47.70	-107.80	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
460	7600.00	1.50	2.0				

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DU DIOXYDE ET DU MONOXYDE DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, HALOGENES, ACIDES FORTS.

(24) **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
TEMPERATURE ET PRESSION ELEVEES, PRESENCE D'UN CATALYSEUR

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: GELURES OCULAIRES OU CUTANEES POSSIBLES AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE: IRRITATION DES MUQUEUSES: SI INHALE EN FORTE CONCENTRATION: DEPRESSION POSSIBLE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL, MAUX DE TETE, VERTIGES: ASPHYXIE SIMPLE: DIFFICULTES RESPIRATOIRES, DETRESSE RESPIRATOIRE, MORT POSSIBLE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	678
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	PROPYLENE IMINE
② Autre nom	2-METHYLAZIRIDINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL

Techniques spéciales
UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 500 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ECART DES ACIDES, MATIERES OXYDANTES ET SOURCES D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	PROPYLENE IMINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H7N	58.10		X		FUMANT	INCOLORE	AMMONIACAL

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	0.8006	0.8000	-65.00	66.50	-3.89	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		2.00				MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES: OXYDES D'AZOTE ET MONOXYDE DE CARBONE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES; OXYDANTS FORTS: DANGER DE FEU OU D'EXPLOSION A LEUR CONTACT

(24) **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
AU CONTACT D'ACIDES: VIOLENTE POLYMERISATION

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX; BRULURES OCULAIRES ET CUTANEES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes: CANCEROGENE POSSIBLE

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
2.00000	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	679
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	PYRETHRE
② Autre nom	PYRETHRUM
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.

Nom	PYRETHRE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	POUDREUX	BRUN	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
						85.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A LA LUMIERE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ALCALIS (L'HYDROLYSE)

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: REACTIONS ALLERGIQUES: IRRITATION DES YEUX, DERMATITES (ROUGEURS, DEMANGEAISONS, AMPOULES), RENIFLEMENTS, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, PALEUR, TRANSPIRATION, TACHYCARDIE

(3) Chroniques: SENSIBILISATION: PEAU, POUMONS (ASTHME POSSIBLE)
ANIMAL: LESIONS AU FOIE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres: EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	680
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	PYRIDINE
② Autre nom	AZABENZENE
③ Utilisation	SOLVANT DU CAOUTCHOUC, SOLVANT DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 3600 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivant

Nom	PYRIDINE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C5H5N	79.10		X		HYGROSCOPIQUE	INCOLORE	AMINE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
0.2	0.9820		-42.00	115.30	20.00	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
482	18.00	2.73	1.8	0.2		MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES D'AZOTE ET MONOXYDE DE CARBONE) ET DES VAPEURS EXPLOSIVES
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS PROVOQUENT INCENDIES ET EXPLOSIONS: ACIDES FORTS ENTRAINENT DE VIOLENTES ECLABOUSSURES
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION ET BRULURES AUX YEUX: IRRITATION DE LA PEAU ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: SI INHALE: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL, MAUX DE TETE, NAUSEES, INSOMNIE, AGITATION, DIFFICULTES D'ELOCUTION APRES UN CERTAIN DELAI: SI INGERE: ANOREXIE, NAUSEES, FATIGUE: VERTIGES, INCOORDINATION, NEVRITE PERIPHERIQUE SEVERE, TROUBLES AUDITIFS POSSIBLES
	③ Chroniques	PHOTOTOXIQUE: ERUPTIONS CUTANEES: NAUSEES, MAUX DE TETE, INSOMNIE, AGITATION, MALAISES A L'ABDOMEN ET AU BAS DU DOS, MICTIONS FREQUENTES: DOMMAGES HEPATIQUES (SURTOUT) ET RENAUX
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		ANIMAL: METHIONINE: PREVIENT LES DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	15.00000	10.00000	30.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	681
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	PYROANTIMOINE DE POTASSIUM
② Autre nom	PYROANTIMONATE DE POTASSIUM
③ Utilisation	REACTIF POUR ANALYSE HISTOLOGIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	PYROANTIMOINE DE POTASSIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
K2O7SB2	433.70			X			

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	ON SE REFERE A L'ANTIMOINE: IRRITATION: PEAU ET MUQUEUSES NASALES, CONJONCTIVES, BRONCHIQUES ET DIGESTIVES; TOUX, DYSPNEE, DOULEUR THORACIQUE; GASTRO-ENTERITE, ANEMIE HEMOLYTIQUE, INSUFFISANCE SURRENALIENNE, PERTURBATIONS ELECTROLYTIQUES, HEPATONEPHRITE, COMA CONVULSIF, TROUBLES CARDIOVASCULAIRES ET HEMOSTATIQUES;LESIONS HEPATIQUES, RENALES ET NERVEUSES; SYNDROME CHOLERIFORME (INTOXICATION SEVERE)
	③ Chroniques	ON SE REFERE A L'ANTIMOINE: ANOREXIE, FATIGUE, IRRITABILITE; PEAU: IRRITATIONS, ERUPTIONS, ALLERGIE; IRRITATION DES MUQUEUSES; ATTEINTES HEPATIQUES ET HEMATOLOGIQUES; TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX (ULCERES, CRAMPES, DIARRHEES, VOMISSEMENTS), RESPIRATOIRES (CLOISON NASALE PERFOREE, RHINITE, PHARYNGITE, TOUX, BRONCHITE, EMPHYSEME, PNEUMOCONIOSE), ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	682
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 14

Identification et utilisation du produit

① Nom	QUARTZ
② Autre nom	QUARTZ (SILICE CRISTALLINE)
③ Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUES OU DE VERRES, AGENT ABRASIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	QUARTZ

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2SI	60.10			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.6000	1600.00	2230.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE A 870 DEGRES C. IL PEUT SE TRANSFORMER EN TRIDYMITE (UNE AUTRE FORME DE SILICE CRISTALLINE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS COMME LE FLUOR, LE TRIFLUORURE DE CHLORE, LE TRIOXYDE DE MANGANESE, LE DIFLUORURE D'OXYGENE ETC. PEUVENT CAUSER UN INCENDIE. ACIDE FLUORHYDRIQUE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES: POSSIBILITE DE TROUBLES VISUELS
NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL

(3) Chroniques:
PNEUMOCONIOSE POSSIBLE (SANS LESION PULMONAIRE). L'APPARITION D'UNE PNEUMOCONIOSE PEUT DEPENDRE DE LA GRANULOMETRIE DES PARTICULES. L'INHALATION CHRONIQUE DES PARTICULES DE CE PRODUIT PEUT PROVOQUER LA SILICOSE, UNE AFFECTION BRONCHO-PULMONAIRE GRAVE, DONT LES PRINCIPAUX SYMPTOMES SONT LA TOUX ET DES TROUBLES RESPIRATOIRES (RESPIRATION BRUYANTE, DYSPNEE, INSUFFISANCE RESPIRATOIRE, ESSOUFFLEMENT)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	683
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	QUINONE
② Autre nom	BENZOQUINONE (PARA-)
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES ET DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU PULVERISEE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 75 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	QUINONE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C6H4O2	108.00			X	CRISTALLIN	JAUNE PALE	ACRE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
0.1		1.3180	115.70			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
560	0.10					15.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EMET DES FUMEES TOXIQUES LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION (MONOXYDE DE CARBONE, VAPEURS DE BENZOQUINONE)

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION DE LA PEAU; IRRITATION GRAVE DES YEUX (ERYTHEME, ULCERATION DE LA CORNEE)

③ Chroniques: DOMMAGES AUX YEUX: COLORATION BRUNE DE LA CONJONCTIVE, FISSURATION ET OPACIFICATION DE LA CORNEE, DIMINUTION DE L'ACUITE VISUELLE; DOMMAGES CUTANES: DERMATITE, NECROSE CUTANEE

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.10000	0.40000	0.30000	2.00000

1091 (86-10)

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	684
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	RDX
② Autre nom	CYCLOTRIMETHYLENE TRINITRAMINE
③ Utilisation	RONGICIDE, EXPLOSIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION, LES VAPEURS OU POUSSIERES EXPLOSENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction NOTE: LORSQUE CHAUFFEES, LES POUSSIERES EXPLOSENT.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR A L'AIDE D'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures POUR DE PETITES QUANTITES, FAIRE BOUILLIR DANS UNE SOLUTION D'HYDROXYDE DE SODIUM 10% PENDANT UNE HEURE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivante

Nom	RDX

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C3H6N6O6	222.26			X	POUDREUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.8200	205.50			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
				0.1		0.0423	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES: OXYDES DE CARBONE ET D'AZOTE,AZOTE,FORMALDEHYDE,CYANURE D'HYDROGENE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, DIISOCYANATE DE MERCURE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; ULCERATION DES MEMBRANES MUQUEUSES, DERMITE, STIMULATION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: IRRITABILITE, SALIVATION, ANOREXIE, ASTHENIE, INSOMNIE, PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS EPILEPTIFORMES, MORT POSSIBLE

(3) **Chroniques**: ANIMAL: CATARACTES, ATTEINTES DU FOIE, DES REINS, DE LA RATE ET DU SYSTEME UROGENITAL; POSSIBILITE D'ANEMIE ET DE DOMMAGES AU COEUR

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	1.50000		3.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	685
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	RESORCINOL
② Autre nom	1,3-BENZENEDIOL
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
NOTE: PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE CARBONE

③ Fuites ou accidents

Mesures

RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets

INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation

VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET SOMBRE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	RESORCINOL

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H6O2	110.11			X	POUDRE OU CRISTAUX	BLANC	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.2720	110.70	281.00	127.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
585		3.80	1.4			1111.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
ROSIT A LA LUMIERE ET L'AIR. SE VOLATILISE A UNE TEMPERATURE PLUS BASSE QUE SON POINT D'EBULLITION. HYGROSCOPIQUE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, CERTAINS CATALYSEURS TELS QUE LE FER

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU; VERTIGES, AGITATION, PALPITATIONS, SOUFFLE COURT, SOMNOLENCE, TRANSPIRATION, CYANOSE; JAUNISSE, HEPATOMEGALIE, SPLENOMEGALIE; PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS

(3) Chroniques: IRRITATION: PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; POSSIBILITE DE SENSIBILISATION DE LA PEAU
ANIMAL (INGESTION DE FORTES DOSES): ATTEINTE DE LA GLANDETHYROIDE (AUGMENTATION DE POIDS)

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
10.00000	45.00000	20.00000	90.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	686
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	RHODIUM (FUMEES ET POUSSIERES METALLIQUES EN RH)
② Autre nom	RHODIUM (FUMEES ET POUSSIERES METALLIQUES)(EN RH)
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures METTRE UNE VENTILATION FORCEE. RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets ENFOUIR LES DECHETS.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	RHODIUM (FUMEES ET POUSSIERES METALLIQUES EN RH)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
	102.91			X	FUMEES ET POUSSIERES	GRIS	

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		12.4000	1966.00	3727.00		

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [X] Non Si oui, lesquelles?
㉔ Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	AUCUN EFFET RAPPORTE DANS LA LITTERATURE
	③ Chroniques	AUCUN EFFET RAPPORTE DANS LA LITTERATURE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ 0.10000 à 25° C	ppm	mg/m³ 0.30000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	687
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	RONNEL
② Autre nom	O,O-DIMETHYL O-(2,4,5-TRICHLORO PHENYL) PHOSPHOROTHIOATE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: DIOXYDE DE SOUFRE, MONOXYDE DE CARBONE, SULFURE DE DIMETHYLE, TRICHLOROPHENOL.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5000 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	RONNEL

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H8CL3O3PS	321.57			X	POUDREUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.4800	41.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0440	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A PLUS DE 150C, PEUT SE DECOMPOSER DE FACON EXPLOSIVE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ALCALINS, OXYDANTS FORTS: PEUT CAUSER FEUX ET EXPLOSIONS.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: VISION BROUILLEE,MYOSIS,CEPHALEE,VERTIGE,TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENT,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE,ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS,COMA,ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) Chroniques: AUTRES EFFETS: PASSE DANS LE LAIT, CHEZ L'ANIMAL

(4) Tératogènes: TERATOGENE SUSPECTE — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres: EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	688
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	ROSIN
② Autre nom	COLOPHANE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PLASTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER OU EXPLOSER A L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU PULVERISEE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ABRI DES BASES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ROSIN

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. RINCER LES YEUX. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	FRAGMENTS OU POUDRE	JAUNE	TEREBENTINE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.2200	125.00		188.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
470						MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE FORTEMENT, LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE CARBONE ET DE FORMALDEHYDE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS, BASES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	EXPOSITION AUX FUMEES DE COLOPHANE: IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; ALLERGIE RESPIRATOIRE POSSIBLE (ASTHME)
	(3) Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU: ECZEMA, ERUPTIONS CUTANEES; EXPOSITION AUX FUMEES DE COLOPHANE: SENSIBILISATION PULMONAIRE (ASTHME), RESPIRATION BRUYANTE, SERREMENT DE LA POITRINE, EXPECTORATIONS, TOUX, DOULEURS THORACIQUES, RHINITE, DOULEURS OCULAIRES, MAUX DE TETE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25°C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
	0.10000		0.30000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	689
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	ROTENONE
② Autre nom	DERRIN
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE. INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 5000 MG/M3
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ROTENONE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C23H22O6	394.41			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.4	1.2700		165.50			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0002	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? S'OXYDE A L'AIR OU SI EXPOSE A LA LUMIERE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS; S'OXYDE EN PRESENCE D'ALCALIS.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; ANIMAL: ENGOURDISSEMENT DE LA BOUCHE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS GASTRIQUES, TREMBLEMENTS, INCOORDINATION, CONVULSIONS, STUPEUR, ARRET RESPIRATOIRE; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX
	(3) Chroniques	ANIMAL: SI INGERE: TROUBLES DE CROISSANCE, HEPATOTOXICITE (NECROSE CENTRI-LOBULAIRE)
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes: —
	(7) Autres	EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	690
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	ROUGE
② Autre nom	RED IRON OXIDE
③ Utilisation	COLORANT, CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS. NOTE: LES POUSSIERES PEUVENT REPRESENTER UN RISQUE D'EXPLOSION LORSQU'EN CONCENTRATION SUFFISANTE DANS L'AIR.
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ROUGE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
FE2O3	159.70			X			INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		5.2400	1565.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? ALUMINIUM, HYDRAZINE, CARBURE DE CESIUM, HYPOCHLORITE DE CALCIUM, OXYDE D'ETHYLENE
㉔ Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	PNEUMONITE CHIMIQUE POSSIBLE
	③ Chroniques	PNEUMOCONIOSE: SIDEROSE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	691
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENIATE DE LITHIUM
② Autre nom	LITHIUM SELENATE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation

⑥ Entreposage

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SELENIATE DE LITHIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
LI2O4SE	149.90			X			

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité — ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: INFORMATION INCONNUE

(3) Chroniques: INFORMATION INCONNUE

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.20000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	692
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENIATE DE POTASSIUM
② Autre nom	POTASSIUM SELENATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

Nom	SELENIATE DE POTASSIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
K2O4SE	221.15			X	POUDRE OU CRISTAUX	BLANC	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		3.0660				

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? HYGROSCOPIQUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	
	③ Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES DE SELENIUM: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, ODEUR D'AIL DE L'HALEINE, GOUT METALLIQUE, PALEUR, IRRITABILITE, FATIGUE EXCESSIVE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.20000 à 25° C		à 25° C

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	693
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENIATE DE SODIUM
② Autre nom	DISODIUM SELENATE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SELENIATE DE SODIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
NA2O4SE	188.94			X	CRISTALLIN	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.0980				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets:

(2) Aigus:

(3) Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES DE SELENIUM: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, ODEUR D'AIL DE L'HALEINE, GOUT METALLIQUE, PALEUR, IRRITABILITE, FATIGUE EXCESSIVE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.20000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	694
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 31

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENITE DE SODIUM
② Autre nom	SODIUM SELENITE
③ Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUE OU DE VERRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

Nom	SELENITE DE SODIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
NA2O3SE	172.94			X	CRISTAUX		

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES POUSSIERES TOXIQUES DE SELENIUM ET D'OXYDE DE SODIUM.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
LES AGENTS REDUCTEURS.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme:** VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus:** IRRITATION: YEUX, PEAU, MEMBRANES MUQUEUSES; ANIMAL: SI INGERE (EN FAIBLE QUANTITE): DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL, ATAXIE, DYSPNEE, CONGESTION ET OEDEME PULMONAIRES, ATTEINTES AU FOIE ET AUX REINS, MORT POSSIBLE

(3) **Chroniques:** ANIMAL: SI INGERE (EN FAIBLE QUANTITE): DIMINUTION DU TAUX DE CONCEPTION; DIMINUTION DU TAUX DE LA CROISSANCE, CIRRHOSE DU FOIE, SPLENOMEGALIE, ANEMIE, AUGMENTATION DU VOLUME DU PANCREAS, HYPERBILIRUBINEMIE, MORT POSSIBLE

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
TERATOGENE SUSPECTE		

(7) **Autres:** EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions:**

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.20000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	695
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENIUM
② Autre nom	SELENIUM (GRIS)
③ Utilisation	SEMI-CONDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS Techniques spéciales UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 100 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SELENIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
SE	78.96			X	LUSTRE	GRIS	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.8100	217.00	684.90		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
ACIDES (ENTRAINENT LA FORMATION D'HYDROGENE SELENIE), OXYDANTS FORTS (PROVOQUENT INCENDIES ET EXPLOSIONS)

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES

(3) Chroniques: ODEUR D'AIL DE L'HALEINE, GOUT METALLIQUE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, ERUPTIONS CUTANEES
ANIMAL: INGESTION: DOMMAGES HEPATIQUES

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres: TRAVERSE LE PLACENTA (ANIMAL),EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL (HUMAIN)

(8) Interactions: DIMINUE LA TOXICITE DU METHYLMERCURE (NEUROTOXICITE)

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.20000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	696
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENIUM CRISTALLIN
② Autre nom	SELENIUM (CRISTALLINE)
③ Utilisation	FABRICATION D'ELECTRODES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT OU EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC, A L'ABRI DES ACIDES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SELENIUM CRISTALLIN

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	CRISTALLIN	ROUGE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.4500	144.00	684.80		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE, IL SE TRANSFORME EN SELENIUM METALLIQUE (GRIS)
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, OXYDANTS FORTS: DANGER DE FEU OU D'EXPLOSION A LEUR CONTACT
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
Effets	(3) Chroniques	ODEUR D'AIL DE L'HALEINE, GOUT METALLIQUE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, ERUPTIONS CUTANEES ANIMAL: INGESTION: DOMMAGES HEPATIQUES
Effets	(4) Tératogénes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets	(7) Autres	TRAVERSE LE PLACENTA (ANIMAL),EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL (HUMAIN)
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	697
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENIUM, AMORPHE
② Autre nom	SELENIUM AMORPHE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET UN APPAREIL RESPIRATOIRE EN EVITANT LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC, A L'ABRI DES ACIDES.

Suite à la page suivant

Nom	SELENIUM, AMORPHE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
	78.96			X	VITREUX	NOIR	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		4.2800				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
IL SE RAMOLLIT A 50 DEGRES C, IL DEVIENT ELASTIQUE A 70 DEGRES C.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
REAGIT AVEC L'EAU A 50 DEGRES C POUR FORMER DE L'HYDROGENE ET DE L'ACIDE SELENIEUX: OXYDANTS FORTS, ACIDES

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DU SELENIUM (METAL) ET DE SES COMPOSES: IRRITATION DES YEUX, DE LA PEAU ET DES VOIES RESPIRATOIRES

(3) **Chroniques**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DU SELENIUM (METAL) ET DE SES COMPOSES: ODEUR D'AIL DE L'HALEINE, GOUT METALLIQUE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, ERUPTIONS CUTANEES
ANIMAL: INGESTION: DOMMAGES HEPATIQUES

(4) **Tératogènes**: | (5) **Mutagènes**: | (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**: TRAVERSE LE PLACENTA (ANIMAL),EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL (HUMAIN)

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	698
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENIUM, DICHLORURE DE
② Autre nom	DICHLORURE DE SELENIUM
③ Utilisation	VULCANISATION DU CAOUTCHOUC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SELENIUM, DICHLORURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CL2SE2	228.83		X			BRUN-ROUX	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	2.7700		-85.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? EMET DES FUMEES TOXIQUES LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION (130 DEGRES C.)
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, OXYDANTS FORTS; SE DECOMPOSE DANS L'EAU.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
	③ Chroniques	ODEUR D'AIL DE L'HALEINE, GOUT METALLIQUE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, ERUPTIONS CUTANEES POSSIBLES
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	TRAVERSE LE PLACENTA (ANIMAL),EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL (HUMAIN)
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.20000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	699
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENIUM, HEXAFLUORURE DE
② Autre nom	HEXAFLUORURE DE SELENIUM
③ Utilisation	ISOLANT ELECTRIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion
- Moyens d'extinction:
- Techniques spéciales:

③ Fuites ou accidents
- Mesures: OUVRIR LES FENETRES.
- Traitements des déchets: LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE. METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation: VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage: CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SELENIUM, HEXAFLUORURE DE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
F6SE	192.96	X				INCOLORE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			-50.80	-34.50		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
IL SE DECOMPOSE AU CONTACT DE L'EAU: REAGIT AVEC L'AMMONIAC A 200 DEGRES C POUR FORMER DU FLUORURE D'HYDROGENE, DU SELENIUM ET DE L'AZOTE

㉔ **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

② Aigus: ANIMAL: IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES (SEVERE); OEDEME PULMONAIRE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES SEVERES (APRES DELAI)

③ Chroniques: ANIMAL: DOMMAGES PULMONAIRES

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
0.05000	0.40000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	700
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENIUM, TETRACHLORURE DE
② Autre nom	TETRACHLORURE DE SELENIUM
③ Utilisation	VULCANISATION DU CAOUTCHOUC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ABRI DES ACIDES ET DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SELENIUM, TETRACHLORURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CL4SE	220.77			X		JAUNATRE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	3.8150					

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A L'HUMIDITE; SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION (288 DEGRES C.), EMET DES FUMEES TOXIQUES
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES, OXYDANTS FORTS; SE DECOMPOSE DANS L'EAU.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
	③ Chroniques	ODEUR D'AIL DE L'HALEINE, GOUT METALLIQUE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, ERUPTIONS CUTANEES POSSIBLES
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	TRAVERSE LE PLACENTA (ANIMAL),EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL (HUMAIN)
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	701
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENIURE DE CADMIUM
② Autre nom	CADMIUM SELENIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE SEMI-CONDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC, A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SELENIURE DE CADMIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CDSE	191.37			X	POUDREUX	BRUN, GRIS	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		5.8000	1350.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI EXPOSE A LA LUMIERE, IL DEVIENT ROUGE; SI EXPOSE A L'AIR, IL SE DECOMPOSE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? SI EN CONTACT AVEC DES ACIDES, DES VAPEURS D'ACIDES OU DE L'HUMIDITE, IL SE DECOMPOSE EN EMETTANT DE L'HYDROGENE SELENIE ET AUTRES COMPOSES DU SELENIUM
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	INFORMATION INCONNUE
	(3) Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes / (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ 0.05000 à 25° C	ppm	mg/m³ 0.20000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	702
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENIURE DE NIOBIUM
② Autre nom	NIOBIUM SELENIDE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SELENIURE DE NIOBIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
NBSE2	250.83						

(7) Limite de détection effective ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	INFORMATION INCONNUE
	(3) Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ 0.20000 à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	703
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENIURE DE TITANE
② Autre nom	SELENIURE DE TITANE(IV)
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SELENIURE DE TITANE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
SE2TI	205.82			X			

⑦ Limite de détection olfactives (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	INFORMATION INCONNUE
	③ Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	④ Tératogènes	
	⑤ Mutagènes	
	⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.20000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	704
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	SELENIURE DE VANADIUM
② Autre nom	VANADIUM SELENIDE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SELENIURE DE VANADIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
SE2V	208.86			X			

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	INFORMATION INCONNUE
	③ Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	705
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	SEVIN
② Autre nom	CARBARYL
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction INCENDIES MINEURS: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE, MOUSSE. INCENDIES MAJEURS: EAU PULVERISEE, BRUME D'EAU, MOUSSE. *NOTE: COMBATTRE LE FEU A DISTANCE.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. SE METTRE DANS LE SENS DU VENT POUR COMBATTRE L'INCENDIE. LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU PEUVENT EXPLOSER.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 625 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. NE PAS ENTREPOSER PRES DES GRAINES ET DES FERTILISANTS.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SEVIN

Premiers secours

RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H11NO2	201.22			X	CRISTALLIN	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.2320	142.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
625						1.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES D'OXYDES D'AZOTE ET DE CARBONE,DE METHYLAMINE ET D'ISOCYANATE DE METHYLE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS: DANGER DE FEUX ET EXPLOSIONS A LEURS CONTACTS: MATERIAUX ALCALINS: ALCALIS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: VISION BROUILLEE,MYOSIS, CEPHALEE,VERTIGES,TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENT,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE,ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS,COMA,ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) Chroniques: SOMNOLENCE, TINTEMENTS DANS LES OREILLES, PICOTEMENTS DE LA PEAU, VERTIGES, IRRITABILITE, DEPRESSION, TENDANCE A LA REVERIE

(4) Tératogènes: TERATOGENE SUSPECTE

(5) Mutagènes: MUTAGENE SUSPECTE

(6) Cancérogènes: CANCEROGENE SUSPECTE

(7) Autres: ANIMAL: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

(8) Interactions: AUGMENTE L'EFFET CARCINOGENE DU BENZO(A)PYRENE (ANIMAL)

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25°C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	706
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	SILICATE D'ETHYLE
② Autre nom	ETHYL SILICATE
③ Utilisation	FABRICATION DE MATERIAUX DE CONSTRUCTION, FABRICATION DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION ET PROVOQUER UN RETOUR DE FLAMMES.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SILICATE D'ETHYLE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE
UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H20O4SI	208.30		X			INCOLORE	ALCOOLIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
85.0	0.9330	0.9400	-82.50	168.80	37.22	51.70

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	1.00	7.22	1.3			INSOLUBLE	

(22) **Stabilité**
☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE
SILICIUM ET DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**
☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS, ALCALIS, HUMIDITE ET
EAU (FORMATION D'ETHANOL).

(24) **Polymérisation**
☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION DES YEUX, DU NEZ ET DE LA GORGE,
LARMOIEMENTS; VERTIGES, MAUX DE TETE, NAUSEES ET VOMISSEMENTS POS-
SIBLES; IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU;
ANIMAL: INHALATION: TREMBLEMENTS, DYSPNEE, NARCOSE, OEDEME PULMO-
NAIRE, MORT

(3) Chroniques:
DERMATOSE POSSIBLE; SI INHALE: DOMMAGES AUX REINS, AU FOIE ET AUX
POUMONS

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
10.00000		30.00000	

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	707
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	SILICATE DE CALCIUM
② Autre nom	CALCIUM SILICATE
③ Utilisation	CONSTITUANT MAJEUR DU CIMENT PORTLAND

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SILICATE DE CALCIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.9000	1200.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non — Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [ ] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation: [ ] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX
Effets (3) Chroniques	IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	708
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	SILICATE DE METHYLE
② Autre nom	METHYL SILICATE
③ Utilisation	FABRICATION D'ECRANS DE TUBES DE TELEVISION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SILICATE DE METHYLE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H12O4SI	152.25		X		CLAIR		

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.0232		-2.00	121.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	12.00	5.25				INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES DE MONOXYDE DE CARBONE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS; AU CONTACT D'EAU OU D'ACIDES, IL SE DECOMPOSE POUR FORMER DU METHANOL

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: DOULEURS OCULAIRES, ROUGEURS DES YEUX, LARMOIEMENTS (APRES UN DELAI DE QUELQUES HEURES); OPACIFICATION DE LA CORNEE, POSSIBILITE DE DOMMAGES SEVERES ET PERMANENTS AUX YEUX; SI INHALE: DOMMAGES PULMONAIRES ET RENAUX POSSIBLES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	30.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	709
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	SILICATE DE ZIRCONIUM
② Autre nom	ZIRCONIUM SILICATE
③ Utilisation	AGENT DE POLISSAGE, FABRICATION DE PRODUITS COSMETIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU, DIOXYDE DE CARBONE, PRODUIT CHIMIQUE SEC
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SILICATE DE ZIRCONIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O4SIZR	183.30			X	CRISTALLIN		

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.5600	2550.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [ ] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES, PEAU

(3) Chroniques: AFFECTION DE LA PEAU (GRANULOME); SENSIBILISATION POSSIBLE (PEAU); TROUBLES PULMONAIRES POSSIBLES (SILICOSE POSSIBLE DUE A LA PRESENCE DE SIO2 LIBRE); ANIMAL: DEPOSITION SUR LES POUMONS DE PARTICULES OPAQUES A LA RADIOGRAPHIE (PAS DE REACTION CELLULAIRE)

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	710
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	SILICE AMORPHE
② Autre nom	AMORPHOUS SILICA
③ Utilisation	AGENT ABRASIF, FABRICATION DE CERAMIQUES OU VERRES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets	ENFOUIR LES DECHETS.
④ Équipements de protection pour	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SILICE AMORPHE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2SI	60.09			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	2.2000		1710.00	2230.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A 930 DEGRES C. DURANT 16 HEURES (CALCINATION) IL SE TRANSFORME EN QUARTZ: UNE SILICE DE STRUCTURE CRISTALLINE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AU CONTACT DU FLUOR, DU DIFLUORURE D'OXYGENE OU DU TRIFLUORURE DE CHLORE, CE PRODUIT CAUSERA UN INCENDIE

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; POSSIBILITE DE TROUBLES VISUELS
NOTE: A L'ETAT NATUREL CE PRODUIT PEUT CONTENIR DE LA SILICE CRISTALLINE. DE PLUS, DANS CERTAINES CONDITIONS THERMIQUES, CE PRODUIT PEUT SE TRANSFORMER EN SILICE CRISTALLINE
NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DU TRAVAIL

(3) Chroniques:
PNEUMOCONIOSE POSSIBLE (SANS LESION PULMONAIRE). L'APPARITION D'UNE PNEUMOCONIOSE PEUT DEPENDRE DE LA GRANULOMETRIE DES PARTICULES.
ON SE REFERE A LA TOXICITE DE LA SILICE CRISTALLINE: L'INHALATION CHRONIQUE DES PARTICULES DE CE PRODUIT PEUT PROVOQUER LA SILICOSE, UNE AFFECTION BRONCHO-PULMONAIRE GRAVE, DONT LES PRINCIPAUX SYMPTOMES SONT LA TOUX ET DES TROUBLES RESPIRATOIRES (DYSPNEE)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	711
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	SILICE FONDUE
② Autre nom	FUSED SILICA
③ Utilisation	AGENT ABRASIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets ENFOUIR LES DECHETS.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SILICE FONDUE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
O2SI	60.08			X	VITREUX	INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A PLUS DE 1000 DEGRES C. IL SE CRISTALLISE LENTEMENT EN CRISTOBALITE, UNE FORME DE SILICE CRISTALLINE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? FLUOR, DIFLUORURE D'OXYGENE, TRIFLUORURE DE CHLORE, ACIDE FLUORHYDRIQUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; POSSIBILITE DE TROUBLES VISUELS NOTE: LORSQUE SOUMIS A CERTAINES OPERATIONS MECANIQUES (MEULAGE) OU DANS CERTAINES CONDITIONS THERMIQUES (VOIR STABILITE) CE PRODUIT PEUT ENGENDRER DE LA SILICE CRISTALLINE NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL
	③ Chroniques	PNEUMOCONIOSE POSSIBLE (SANS LESION PULMONAIRE). L'APPARITION D'UNE PNEUMOCONIOSE PEUT DEPENDRE DE LA GRANULOMETRIE DES PARTICULES. ON SE REFERE A LA TOXICITE DE LA SILICE CRISTALLINE: L'INHALATION CHRONIQUE DES PARTICULES DE CE PRODUIT PEUT PROVOQUER LA SILICOSE, UNE AFFECTION BRONCHO-PULMONAIRE GRAVE, DONT LES PRINCIPAUX SYMPTOMES SONT LA TOUX ET DES TROUBLES RESPIRATOIRES (DYSPNEE)
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	712
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	SILICIUM
② Autre nom	SILICON
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES ET DE PRODUITS METALLURGIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, SABLE SEC, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales:
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SILICIUM

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
SI	28.09			X	POUDREUX, CRISTALLIN	GRIS FONCE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		2.3300	1410.00	2355.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — [X] Oui [ ] Non — Si non, dans quelles conditions?

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
HALOGENES, OXYDANTS, ALCALIS, ACIDE FLUORHYDRIQUE:AU CONTACT D'EAU OU D'HUMIDITE, PEUT LIBERER DE L'HYDROGENE; FORME DU SILICIURE DE SODIUM AU CONTACT D'ALLIAGES SODIUM-POTASSIUM.

㉔ **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — VOIES DIGESTIVES

Effets:

② Aigus:

③ Chroniques: NOTE: LE SILICIUM ELEMENTAIRE EST UNE MATIERE INERTE QUI NE SEMBLE PAS AVOIR LA PROPRIETE D'INDUIRE UNE FIBROSE PULMONAIRE (SILICOSE) TEL QUE RECONNU POUR LA SILICE ET LES SILICATES

④ Tératogènes: — ⑤ Mutagènes: — ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	713
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 03 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	SILICIUM, CARBURE DE
② Autre nom	CARBURE DE SILICIUM
③ Utilisation	AGENT ABRASIF, AGENT DE POLISSAGE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets	METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage		

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SILICIUM, CARBURE DE

Premiers secours

LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CSI	40.07			X		VERT	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		3.2300				

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SUBLIME A PLUS DE 2000 DEGRES CELSIUS. SE DECOMPOSE A 2210 DEGRES CELSIUS.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, lesquelles?

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES
Effets ② Aigus	
Effets ③ Chroniques	SILICOSE
④ Tératogènes	
⑤ Mutagènes	
⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		20.00000

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	714
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 02 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	SILICIUM, TETRAHYDRURE DE
② Autre nom	SILANE
③ Utilisation	FABRICATION DE SILICIUM PUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

AU CONTACT DE L'AIR.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

POUDRE DE DOLOMITE OU DE GRAPHITE SEC

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. EVACUER TOUT LE PERSONNEL DE LA ZONE SINISTREE. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.

③ Fuites ou accidents

Mesures

OUVRIR LES FENETRES.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL OU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (85-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SILICIUM, TETRAHYDRURE DE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H4SI	32.11	X			PYROPHORIQUE	INCOLORE	DESAGREABLE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-185.00	-112.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		1.20				INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT SE DECOMPOSE A 400C EN SILICIUM ET HYDROGENE (GAZ INFLAMMABLE). PYROPHORIQUE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
L'EAU, LES SOLUTIONS BASIQUES (HYDROXYDE DE SODIUM ETC.), LES AGENTS OXYDANTS, LES HALOGENES (CHLORE, BROME ETC.)

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX, PEAU, MUQUEUSES: GRAVE IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES

(3) **Chroniques**:

(4) **Tératogènes**: — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.50000	0.70000	1.00000	2.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	715
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 08 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	SILICOCHROMATE DE PLOMB
② Autre nom	SILICIC ACID, CHROMIUM LEAD SALT
③ Utilisation	COLORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?	INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	EAU PULVERISEE, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SILICOCHROMATE DE PLOMB

Premiers secours

LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
				X			

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		4.1000				

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE, PEUT EMETTRE DES OXYDES DE PLOMB
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	INTOXICATION GRAVE: FAIBLESSE MUSCULAIRE, CEPHALEE, CONVULSIONS POSSIBLES, MORT (TRES RARE); POSSIBILITE DE DOMMAGES RENAUX
	③ Chroniques	FATIGUE, ANOREXIE, GOUT METALLIQUE, DOULEURS GASTRIQUES INTERMITTENTES NOTE: LA REGLEMENTATION SUR LE PLOMB ET SES COMPOSES INORGANIQUES (EN PB) S'APPLIQUE, SOIT: CONCENTRATION MOYENNE: 0.15 MG/M3, CONCENTRATION MAXIMALE: 0.45 MG/M3
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	0.05000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	716
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	SODIUM, AZOTURE DE
② Autre nom	AZOTURE DE SODIUM
③ Utilisation	FABRICATION D'AZOTURES ET D'ACIDE AZOIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER OU EXPLOSER A L'AIR.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE.
NOTE: LES CONTENANTS PEUVENT EXPLOSER. ILS DOIVENT ETRE REFROIDIS AU MOYEN D'UNE BRUME D'EAU

Techniques spéciales

EN RAISON DES RISQUE ELEVES D'EXPLOSION, QUITTER LES LIEUX. SI VOUS DEVEZ INTERVENIR, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET (FUMEES D'ACIDE HYDRAZOIQUE).

③ Fuites ou accidents

Mesures

RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres VETEMENTS APPROPRIES

⑤ Manipulation

PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.

⑥ Entreposage

CONSERVER LES CONTENANTS DANS UN ENDROIT DETACHE SOUS CONTROLE D'INCENDIE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE, A L'ABRI DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SODIUM, AZOTURE DE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
N3NA	65.02			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		1.8500				

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						417.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? CE PRODUIT EST EXPLOSIF ET INSTABLE. EXPOSE A LA LUMIERE, LA CHALEUR OU LES RAYONS X, IL SE DECOMPOSE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES, LE BROME, LE DISULFURE DE CARBONE, LE CUIVRE, LE PLOMB, LE DIBROMOMALONONITRILE, LE SULFATE DE DIMETHYLE,LE CHLORURE DE CHROMYLE, L'ALUMINIUM,LE FER,L'ARGENT,LE MERCURE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; FAIBLESSE, VERTIGES, MAUX DE TETE, TROUBLES VISUELS, DYSPNEE, HYPOTENSION, TACHYCARDIE SI INGERE: DYSPNEE, HYPOTENSION, TACHYCARDIE, MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes	
	⑤ Mutagènes	MUTAGENE SUSPECTE
	⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.10000	0.30000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	717
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 03 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	SODIUM, FLUOROACETATE DE
② Autre nom	FLUOROACETATE DE SODIUM
③ Utilisation	RONGICIDE, INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 5 MG/M3

⑤ Manipulation
PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.
CONSERVER A L'ABRI DES METAUX.

Suite à la page suivante

Nom	SODIUM, FLUOROACETATE DE

Premiers secours

EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H2FNAO2	100.00			X	DUVETEUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						1110.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 200 DEGRES C EN LIBERANT DU FLUORURE D'HYDROGENE ET DU MONOXYDE DE CARBONE; HYGROSCOPIQUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
METAUX ALCALINS, DISULFURE DE CARBONE, ACIDES.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: DOULEURS ABDOMINALES, VOMISSEMENTS; VISION BROUILLEE, NYSTAGMUS; EXCITABILITE, PARESIE, TIC CONVULSIF, CONVULSIONS EPILEPTIFORMES, HALLUCINATIONS; TROUBLES DU RYTHME CARDIAQUE (EXTRASYSTOLES, TACHYCARDIE ET FIBRILLATION VENTRICULAIRES); TROUBLES RESPIRATOIRES (INSUFFISANCE RESPIRATOIRE, OEDEME PULMONAIRE, PNEUMONIE BRONCHIQUE); HYPOTENSION; MORT

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.05000		0.15000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	718
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	SODIUM, HYDROXYDE DE
② Autre nom	HYDROXYDE DE SODIUM
③ Utilisation	DETERGENT, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
NOTE: EN PRESENCE D'ETAIN, D'ALUMINIUM OU DE ZINC, IL PEUT Y A-VOIR PRODUCTION D'HYDROGENE (GAZ INFLAMMABLE ET EXPLOSIBLE)

Techniques spéciales
PULVERISER DE L'EAU SUR LES CONTENANTS AFIN DE PREVENIR LA RUPTU-RE OU LA CORROSION. RETIRER LES CONTENANTS DE LA ZONE D'INCENDIE S'IL EST POSSIBLE DE LE FAIRE SANS DANGER

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 200MG/M3

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SODIUM, HYDROXYDE DE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HNAO	40.01			X	DELIQUESCENT	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	2.1300	2.1300	318.00	1390.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						1090.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT EST HYGROSCOPIQUE, LORSQU'IL EST EXPOSE A L'HUMIDITE IL CAPTE DE L'EAU EN DEGAGEANT DE LA CHALEUR.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
LES ACIDES, LES HALOGENURES ORGANIQUES, LES COMPOSES NITRES DE TYPE NITROMETHANE, CERTAINS METAUX FINEMENT DIVISES TELS L'ALUMINIUM, L'ETAIN ET LE ZINC.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION ET CORROSION: PEAU (ULCERATION, PERTE DE CHEVEUX TEMPORAIRE), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURE DE LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES (PNEUMONITE); SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS DE SANG, DIARRHEE SANGUINOLENTE, INFLAMMATION DU LARYNX (SUFFOCATION POSSIBLE), MEDIASTINITE, PERFORATION GASTROINTESTINALE, COLLAPSUS, COMA

(3) Chroniques: DERMITE DE CONTACT

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	719
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	SODIUM, TETRABORATE DE (ANHYDRE)
② Autre nom	TETRABORATE DE SODIUM ANHYDRE
③ Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUE OU DE VERRE, AGENT DE PRESERVATION DU BOIS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (88-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SODIUM, TETRABORATE DE (ANHYDRE)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
B4NA2O7	201.27			X	POUDRE	BLANC	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		2.3670	741.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						25.0000	

㉒ **Stabilité** ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE: DEVIENT OPAQUE SI EXPOSE A L'AIR: SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE A 1575 DEGRES C

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS

㉔ **Polymérisation** ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU ET DES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES, IRRITATION DES YEUX; PAR ANALOGIE AVEC LE TETRABORATE DE SODIUM DECAHYDRATE: IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, VOMISSEMENTS ET DIARRHEE SANGUINOLENTS; ERYTHEME, DESQUAMATION ET ERUPTIONS CUTANEES; DOMMAGES RENAUX (OLIGURIE, ANURIE), HEPATITE POSSIBLE, DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL, COLLAPSUS CARDIOVASCULAIRE, MORT

③ Chroniques: PAR ANALOGIE AVEC LE TETRABORATE DE SODIUM DECAHYDRATE: IRRITATION DU NEZ, SAIGNEMENTS DE NEZ, SOUFFLE COURT (EXPOSITION AUX POUSSIERES)
NOTE: CETTE SUBSTANCE PEUT PENETRER PAR LES MUQUEUSES OU LA PEAU LESEE

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	1.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	720
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 12 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	SODIUM, TETRABORATE DE (DECAHYDRATE)
② Autre nom	TETRABORATE DE SODIUM DECAHYDRATE
③ Utilisation	AGENT ANTISEPTIQUE, FABRICATION DE COSMETIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction SI IMPLIQUE DANS UN FEU: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Nom	SODIUM, TETRABORATE DE (DECAHYDRATE)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H2OB4NA2O17	381.37			X	POUDREUX	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.7300	75.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						62.5000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EMET DES FUMEES D'OXYDE DE SODIUM SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION; DEVIENT OPAQUE SI EXPOSE A L'AIR.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES; IL PEUT EXPLOSER SI CHAUFFE EN PRESENCE DE ZIRCONIUM

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DES YEUX; IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, VOMISSEMENTS ET DIARRHEE SANGUINOLENTS; ERYTHEME, DESQUAMATION ET ERUPTIONS CUTANEES; DOMMAGES RENAUX (OLIGURIE, ANURIE), HEPATITE POSSIBLE, DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL; IRRITABILITE, CONVULSIONS (ENFANT); COLLAPSUS CARDIOVASCULAIRE, MORT

(3) Chroniques: DERMATITE, TOUX, IRRITATION DU NEZ, SAIGNEMENTS DE NEZ, SOUFFLE COURT (EXPOSITION AUX POUSSIERES)
NOTE: CETTE SUBSTANCE PEUT PENETRER PAR LES MUQUEUSES OU LA PEAU LESEE

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	5.00000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	721
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	SODIUM, TETRABORATE DE (PENTAHYDRATE)
② Autre nom	TETRABORATE DE SODIUM PENTAHYDRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS CHIMIQUES AGRICOLES ET D'HERBICIDES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SODIUM, TETRABORATE DE (PENTAHYDRATE)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H10B4NA2O12	291.30			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		1.8150				

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20° C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						38.2000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
IL PERD UNE MOLECULE D'EAU SI CHAUFFE A 120 DEGRES C.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU ET DES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES, IRRITATION DES YEUX; PAR ANALOGIE AVEC LE TETRABORATE DE SODIUM DECAHYDRATE: IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, VOMISSEMENTS ET DIARRHEE SANGUINOLENTS; ERYTHEME, DESQUAMATION ET ERUPTIONS CUTANEES; DOMMAGES RENAUX (OLIGURIE, ANURIE), HEPATITE POSSIBLE, DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL, COLLAPSUS CARDIOVASCULAIRE, MORT

③ Chroniques: PAR ANALOGIE AVEC LE TETRABORATE DE SODIUM DECAHYDRATE: IRRITATION DU NEZ, SAIGNEMENTS DE NEZ, SOUFFLE COURT (EXPOSITION AUX POUSSIERES)
NOTE: CETTE SUBSTANCE PEUT PENETRER PAR LES MUQUEUSES OU LA PEAU LESEE

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	1.00000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	722
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	SOLVANT DE CAOUTCHOUC
② Autre nom	RUBBER SOLVENT
③ Utilisation	SOLVANT DE CAOUTCHOUC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.
REFROIDIR A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS DE CAOUTCHOUC

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SOLVANT DE CAOUTCHOUC

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
			X		TRANSPARENT	INCOLORE	HYDROCARBURE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
10.0		0.7400			-30.00	

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
		3.40	1.1			INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus:
IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: FATIGUE OLFACTIVE: EXPOSITION A DE FORTES CONCENTRATIONS DE VAPEURS: MAUX DE TETE, NAUSEES, ETOURDISSEMENTS, INCOORDINATION, PERTE DE CONSCIENCE

③ Chroniques:
DERMITE DE CONTACT (PAR SON ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU): POSSIBILITE DE NEUROPATHIE PERIPHERIQUE:
NOTE: CE PRODUIT CONTIENT DES HYDROCARBURES AROMATIQUES DONT ENVIRON 3.5% DE BENZENE.

④ Tératogènes:

⑤ Mutagènes:

⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
400.00000	1600.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	723
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 07 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	SOLVANT STODDARD
② Autre nom	MINERAL SPIRITS
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
NOTE: L'UTILISATION D'EAU PEUT CONTRIBUER A PROPAGER L'INCENDIE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5000 PPM

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage

CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SOLVANT STODDARD

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
			X		CLAIR	INCOLORE	DE KEROSENE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
1.0	0.7800	0.7800		150.00	38.70	44.00

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
226	2.00	5.00	0.8			INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DES OXYDES DE CARBONE ET D'AUTRES SUBSTANCES ORGANIQUES

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS (PROVOQUENT INCENDIES ET EXPLOSIONS)

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; DERMITE (ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU); DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, NAUSEES, ETOURDISSEMENTS, VERTIGES, PERTE DE CONSCIENCE, MORT (INTOXICATION GRAVE); PNEUMONITE D'ASPIRATION POSSIBLE

③ Chroniques: DERMITE DE CONTACT
NOTE: CE PRODUIT PEUT CONTENIR JUSQU'A 15% DE TRIMETHYLBENZENE

④ Tératogènes:
⑤ Mutagènes:
⑥ Cancérogènes:
⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
100.00000	575.00000	125.00000	720.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	724
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	SOUFRE, BIOXYDE DE
② Autre nom	DIOXYDE DE SOUFRE
③ Utilisation	AGENT DESINFECTANT, AGENT DE PRESERVATION ALIMENTAIRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENT CHIMIQUE SEC, DIOXYDE DE CARBONE, BRUME D'EAU, MOUSSE. NOTE
LES CONTENANTS EXPOSES A LA CHALEUR PEUVENT SE RUPTURER:(T>52C),
ON DOIT LES REFROIDIR A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL
COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.NOTE: CE PRODUIT
EST INCOMPATIBLE AVEC LES AGENTS OXYDANTS OU REDUCTEURS

③ Fuites ou accidents

Mesures
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

Traitements des déchets
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 100PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER DES VETEMENTS EN CAOUTCHOUC.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SOUFRE, BIOXYDE DE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2S	64.06	X				INCOLORE	SUFFOCANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
3.0			-75.50	-10.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	2432.00	2.26				85.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EN PRESENCE D'EAU OU EN ATMOSPHERE HUMIDE, IL Y A FORMATION D'ACIDE SULFUREUX ET/OU SULFURIQUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
POUDRE DE CHROME OU D'ALUMINIUM, TRIFLUORURE DE CHLORE, MANGANESE, HYDRURE DE SODIUM, CARBURE DE RUBIDIUM, ACROLEINE, CHLORATES, PLUSIEURS ACETYLENURES, ZINC, FLUOR

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: PEAU (ERYTHEME, DESQUAMATION EXACERBEES PAR LA TRANSPIRATION), YEUX (CONJONCTIVITE, DOMMAGES A LA CORNEE), VOIES RESPIRATOIRES: TOUX, SERREMENT DE LA POITRINE, DYSPNEE, BRONCHOCONSTRICTION, DOMMAGES PULMONAIRES CARACTERISES PAR UNE ATTEINTE PERMANENTE DE LA FONCTION RESPIRATOIRE (BRONCHITE CHRONIQUE, EMPHYSEME APRES DELAI), OEDEME PULMONAIRE OU ASPHYXIE ENTRAINANT LA MORT

(3) **Chroniques**: POSSIBILITE DE DOULEURS ET D'ASSECHEMENT DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, DOULEURS THORACIQUES, DYSPNEE, LARMOIEMENTS, SENSATION DE BRULEMENTS DANS LA GORGE ET L'ESTOMAC, OEDEME DES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, ULCERATION DE LA CLOISON NASALE, SAIGNEMENT DE NEZ, EMPHYSEME, DESORDRES DU SYSTEME NERVEUX, ATTEINTE DENTAIRE, ATTEINTE DE LA THYROIDE, DESORDRES MENSTRUELS

(4) **Tératogènes**:
(5) **Mutagènes**:
(6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**: PROMOTEUR DE CARCINOGENESE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
5.00000	13.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	725
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	SOUFRE, CHLORURE DE
② Autre nom	MONOCHLORURE DE SOUFRE
③ Utilisation	INSECTICIDE, FABRICATION DU CAOUTCHOUC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS NOTE: NE PAS UTILISER D'EAU
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES NOTE: LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU PEUVENT EXPLOSER.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER SOUS ATMOSPHERE INERTE, DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SOUFRE, CHLORURE DE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL2S2	135.03		X		HUILEUX, FUMANT	AMBRE	NAUSEABONDE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.6885		-80.00	138.00	118.33	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
234	6.81	4.66					

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE, PEUT EMETTRE: CHLORE, CHLORURE D'HYDROGENE, HYDROGENE SULFURE, OXYDES DE SOUFRE, MONOXYDE DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES,BASES,ALCOOLS,METAUX,AMINES. EAU (FORMATION D'ACIDE CHLORHYDRIQUE). RISQUE D'EXPLOSION EN PRESENCE DE: PEROXYDES, OXYDES DE PHOSPHORE, MATIERES ORGANIQUES.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme:** VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus:** IRRITATION OU CORROSION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES, MEMBRANES MUQUEUSES: SENSATION DE BRULURE, TOUX, RESPIRATION SIFFLANTE, LARYNGITE, SOUFFLE COURT, MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS: INTOXICATION GRAVE: OEDEME PULMONAIRE, PNEUMONIE CHIMIQUE

(3) **Chroniques:** IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES)
NOTE: LIMITE DE DETECTION OLFACTIVE: 0.0010 PPM

(4) **Tératogènes:** (5) **Mutagènes:** (6) **Cancérogènes:**

(7) **Autres:**

(8) **Interactions:**

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
1.00000	6.00000	3.00000	18.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	726
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 01 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	SOUFRE, HEXAFLUORURE DE
② Autre nom	HEXAFLUORURE DE SOUFRE
③ Utilisation	ISOLANT ELECTRIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES

Techniques spéciales
NOTE: REFROIDIR LES CONTENANTS. SOUMIS A UNE CHALEUR LOCALISEE, ILS POURRAIENT SE RUPTURER. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET

③ Fuites ou accidents

Mesures
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

Traitements des déchets
OUVRIR LES FENETRES.
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SOUFRE, HEXAFLUORURE DE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F6S	146.06	X				INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-50.80	-63.80		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		5.11					

(22) **Stabilité**: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES DE FLUORURES ET D'OXYDES DE SOUFRE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
DISILANE (EXPLOSE)

(24) **Polymérisation**: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: ASPHYXIE SIMPLE: RESPIRATION RAPIDE, INCOORDINATION MUSCULAIRE, DETERIORATION MENTALE, FATIGUE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS, COMA ET MORT
POSSIBILITE DE GELURE AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
1000.00000	6000.00000	1250.00000	7500.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	727
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	SOUFRE, PENTAFLUORURE DE
② Autre nom	PENTAFLUORURE DE SOUFRE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EN CAS DE FUITE, NE PAS UTILISER D'EAU, LE FLUORURE D'HYDROGENE FORME RISQUE DE PERFORER LES CONTENANTS DE VERRE.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SOUFRE, PENTAFLUORURE DE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F10S2	254.11		X			INCOLORE	SOUFRE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-92.00	29.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	561.00	8.75				INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? CHAUFFE A 400C, LE PRODUIT SE DECOMPOSE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? EN PRESENCE D'EAU, LE PRODUIT LIBERE DU FLUORURE D'HYDROGENE
(24) Polymérisation	[ ] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION SEVERE DES TISSUS PULMONAIRES, OEDEME PULMONAIRE, HEMORRAGIE PULMONAIRE POSSIBLE
	(3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DE L'ACIDE FLUORHYDRIQUE: OSTEOPATHIE FLUOREE (FLUOROSE): OPACITE DU TISSU OSSEUX A L'EXAMEN RADIOGRAPHIQUE, FORMATION D'EXOSTOSES, CALCIFICATION DES LIGAMENTS, EMAIL DES DENTS TACHETE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
0.02500	0.25000	0.07500	0.75000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	728
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 12 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	SOUFRE, TETRAFLUORURE DE
② Autre nom	TETRAFLUORURE DE SOUFRE
③ Utilisation	AGENT FLUORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EN CAS DE FUITE, NE PAS UTILISER D'EAU; LE FLUORURE D'HYDROGENE FORME POURRAIT PERFORER LES CONTENANTS DE VERRE. UTILISER DES MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX AUTRES MATERIAUX PRESENTS.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.NOTE: LES CONTENANTS EXPOSES A LA CHALEUR (T>52C) PEUVENT SE RUPTURER.

③ Fuites ou accidents

Mesures
FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS DE NEOPRENE

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT AVEC SOL CIMENTE RESISTANT A LA CORROSION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SOUFRE, TETRAFLUORURE DE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
F4S	108.07	X				INCOLORE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
			-121.00	-38.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	7240.00	3.70					

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES: SOUFRE, FLUOR.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES. EN PRESENCE D'EAU, LE PRODUIT REAGIT VIOLEMMENT ET PEUT LIBERER DU FLUORURE D'HYDROGENE, DU DIOXYDE DE SOUFRE ET DU FLUORURE DE THIONYLE. SUBSTANCES ORGANIQUES
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	IRRITATION OU CORROSION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES, MEMBRANES MUQUEUSES DES ORGANES AFFECTES: BRULURES CUTANEES PAR CONTACT DIRECT: SI INHALE A DE FORTES CONCENTRATIONS: OEDEME PULMONAIRE, DOMMAGES PULMONAIRES, MORT POSSIBLE.
	③ Chroniques	POSSIBILITE DE FLUOROSE.
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
0.10000	0.40000	0.30000	1.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	729
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 01 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	STANNATE DE POTASSIUM
② Autre nom	METASTANNATE DE POTASSIUM
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS TEXTILES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	STANNATE DE POTASSIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristique	(5) Couleur	(6) Odeur
K2O3SN	244.89			X			

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ETAIN INORGANIQUES: IRRITATION SEVERE (YEUX, PEAU)
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		4.00000

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	730
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 01 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	STANNATE DE POTASSIUM TRIHYDRATE
② Autre nom	POTASSIUM STANNATE, TRIHYDRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS TEXTILES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	STANNATE DE POTASSIUM TRIHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H6K2O6SN	298.89			X	CRISTAUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.1970				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						1000.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ACIDES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:
PAR ANALOGIE A LA TOXICITE DES SELS D'ETAIN INORGANIQUES:
IRRITATION GRAVE DE LA PEAU ET DES YEUX

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	2.00000 à 25° C		4.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	731
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	83 03 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	STANNIC CHLORIDE ANHYDROUS
② Autre nom	TETRACHLORURE D'ETAIN
③ Utilisation	AGENT REDUCTEUR, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	STANNIC CHLORIDE ANHYDROUS

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL4SN	260.53		X		FUMANT	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	2.2320		-33.00	114.10		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	10.00	3.95					

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? L'EAU OU L'HUMIDITE LIBERE UN GAZ TOXIQUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? POTASSIUM, SODIUM, TEREBENTHINE, EAU
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU
	(3) Chroniques	ERYTHEME CUTANE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	2.00000 à 25° C		4.00000 à 25°C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	732
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	STEARATE DE CADMIUM
② Autre nom	CADMIUM STEARATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PLASTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	STEARATE DE CADMIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C36H70CDO4	681.48			X			

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	ANIMAL: ATTEINTES PULMONAIRE ET TESTICULAIRE
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.20000 à 25° C

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	733
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 22

Identification et utilisation du produit

① Nom	STEATITE
② Autre nom	MASSIVE TALC
③ Utilisation	COLORANT, FABRICATION DE MATERIAUX DE CONSTRUCTION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	STEATITE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H2MG3O12SI4	379.20			X	POUDRE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.7500				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [ ] Oui [X] Non Si oui, lesquelles?

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus:

(3) Chroniques: PNEUMOCONIOSE FIBROTIQUE: TOUX, DYSPNEE, SOUFFLE COURT, CYANOSE (BLEUISSEMENT), DIFFORMITE DES EXTREMITES DES DOIGTS (HIPPOCRATISME DIGITAL), OBSTRUCTION DES ALVEOLES PULMONAIRES, LIMITATION DE L'EXPANSION THORACIQUE, DEFAILLANCE CARDIAQUE POSSIBLE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	734
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	STIBINE
② Autre nom	ANTIMONY TRIHYDRIDE
③ Utilisation	AGENT FUMIGANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: METTRE UNE VENTILATION FORCEE. OUVRIR LES FENETRES.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 40 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	STIBINE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H3SB	124.78	X				INCOLORE	DESAGREABLE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-88.00	-18.40		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						1.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE, IL EMET DES VAPEURS ET/OU FUMEES TOXIQUES.
A 25C IL SE DECOMPOSE LENTEMENT EN HYDROGENE ET ANTIMOINE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS, LE CHLORE, L'OZONE, L'ACIDE NITRIQUE.
L'AMMONIAC

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: MAUX DE TETE, NAUSEES, FAIBLESSE; RESPIRATION LENTE, POULS FAIBLE ET IRREGULIER; ANEMIE HEMOLYTIQUE, HEMOGLOBINURIE, JAUNISSE, ANURIE; MORT

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.10000	0.50000	0.30000	1.50000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	735
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	STRYCHNINE
② Autre nom	STRYCHNIDIN-10-ONE
③ Utilisation	RONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☒ Autres HDVS: 3 MG/M3
⑤ Manipulation		VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	STRYCHNINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INTOXICATION, TRANSFERER IMMEDIATEMENT LE PATIENT AU SERVICE MEDICAL D'URGENCE LE PLUS PRES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C21H22N2O2	334.40			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.3600	279.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.2000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES D'AZOTE, MONOXYDE DE CARBONE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS (RISQUE DE FEU OU D'EXPLOSION A LEUR CONTACT)

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: RIGIDITE DES MUSCLES DU COU ET DE LA FACE, EXCITABILITE DES REFLEXES, AUGMENTATION DE L'ACUITE SENSORIELLE; CONVULSIONS TETANIQUES AVEC OPISTHOTONOS (CONTRACTURE GENERALISEE INCURVANT LE CORPS EN ARRIERE); CYANOSE, MORT

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.15000		0.45000

1091 (86-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	736
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	STYRENE
② Autre nom	STYRENE (MONOMERE)
③ Utilisation	FABRICATION DE POLYMERES, FABRICATION DE CAOUTCHOUC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [x] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, BRUME D'EAU. NOTE: L'UTILISATION D'EAU PEUT S'AVERER INEFFICACE. LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A SOURCE D'IGNITION AVEC RETOUR DE FLAMME

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. LES CONTENANTS EXPOSES PEUVENT EXPLOSER. LES REFROIDIR A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 5000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION. METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (88-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	STYRENE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H8	104.14		X		HUILEUX	INCOLORE	PENETRANT

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.1	0.9074		-30.60	146.00	32.22	34.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
490	4.50	3.60	1.1			0.3003	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES ACRES ET DES OXYDES DE CARBONE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS,CATALYSEURS A POLYMERISATION,PEROXYDES,SELS METALLIQUES,ACIDES FORTS,CHLORURE D'ALUMINIUM,CUIVRE ET SES ALLIAGES

(24) **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
AU CONTACT DE L'AIR, A LA LUMIERE OU SI CHAUFFE

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme:** VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus:** IRRITATION OU CORROSION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES, MEMBRANES MUQUEUSES DES ORGANES AFFECTES: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, NAUSEES, NARCOSE, SOMNOLENCE, VERTIGES, PERTE DE COORDINATION, COMA, MORT POSSIBLE

(3) **Chroniques:** DERMITE POSSIBLE: ROUGEURS, ERUPTIONS ET GERCURES CUTANEES: POLYNEUROPATHIES PERIPHERIQUES, ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL ET ATTEINTE HEPATIQUE POSSIBLES
AUTRE EFFET: EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE DE CE PRODUIT EST DE: 0.00112

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes	MUTAGENE SUSPECTE	(6) Cancérogènes	

(7) **Autres:** HUMAIN: PASSE LA BARRIERE PLACENTAIRE, DETECTE DANS LE LAIT MATERNEL

(8) **Interactions:**

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
100.00000	420.00000	125.00000	525.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	737
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 02 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	SUBACETATE DE PLOMB
② Autre nom	BIS(ACETATO)TETRAHYDROXYTRILEAD
③ Utilisation	AGENT DECOLORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, AGENTS CHIMIQUES SECS.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Suite à la page suivante

Nom	SUBACETATE DE PLOMB

Premiers secours

RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
RINCER LES YEUX A L'EAU. SI INGERE, BOIRE DE L'EAU, VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H1008PB3	807.71			X	POUDREUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive	(8) Densité	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion	(11) Point d'ébullition	(12) Point d'éclair fermé	(13) Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml		°C	°C	°C	°C

(14) T° Auto-ignition	(15) Tension de vapeur (20° C)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C)	(21) Granulométrie
°C	mm					g/l	Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? ABSORBE LE DIOXYDE DE CARBONE DE L'AIR: LORSQUE CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES DE PLOMB.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU (LE DECOMPOSE): ACIDES.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	TROUBLES DIGESTIFS SEVERES: GOUT METALLIQUE, SOIF INTENSE, DOULEURS ABDOMINALES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, COLIQUES, DIARRHEE, CONSTIPATION FAIBLESSE, ATTEINTE NEUROMOTRICE, COLLAPSUS: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, INSOMNIE, PARESTHESIE, COMA: MORT DANS LES 24 A 48 HEURES: SI TRAITE: RECUPERATION TOTALE OU PARTIEL-LE (SEQUELLES NEUROLOGIQUES ET RENALES).
	(3) Chroniques	ETAT GENERAL PERTURBE: MAUX DE TETE, INSOMNIE, VOMISSEMENTS, TROU-BLES VISUELS, IRRITABILITE, AGITATION, HALLUCINATIONS, CONVULSIONS, COMA, ENCEPHALOPATHIE, INSUFFISANCE RESPIRATOIRE, MORT
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: MUTAGENE SUSPECTE — (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.15000 à 25° C		0.45000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	738
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	SUBTILISINES
② Autre nom	SUBTILISINS
③ Utilisation	FABRICATION DE DETERGENTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prevention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET UN APPAREIL RESPIRATOIRE EN EVITANT LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SUBTILISINES

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
				X			

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	IRRITATION: PEAU, VOIES RESPIRATOIRES, YEUX (ANIMAL); DOMMAGES PULMONAIRES A LA SUITE D'UNE REACTION ALLERGIQUE (TYPE ASTHMATIQUE): SOUFFLE COURT, RESPIRATION BRUYANTE, TOUX PERSISTANTE, DOULEURS A LA GORGE, OBSTRUCTION DES VOIES RESPIRATOIRES, BRONCHOCONSTRICTION; ANIMAL: OEDEME PULMONAIRE
	③ Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE: PEAU, POUMONS
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ à 25° C	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ à 25° C
	0.00006		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	739
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 09 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	SUCROSE
② Autre nom	SACCHAROSE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ALIMENTAIRES ET DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
SI IMPLIQUE DANS UN INCENDIE: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents

Mesures
DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.

Traitements des déchets
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

Suite à la page suivant

Nom	SUCROSE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C12H22O11	342.30			X	HYGROSCOPIQUE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.5870	173.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						2000.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE A 160-180C ET EMET DES OXYDES DE CARBONE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES ACIDES, LES AGENTS OXYDANTS.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: EXPOSITION MASSIVE (INHALATION DE PARTICULES): TOUX, DYSPNEE, HEMOPTYSIE, FRISSONS ET FIEVRE, FAIBLESSE, PERTE DE POIDS
SI INGERE EN TRES GRANDES QUANTITES: TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	740
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFAMATE D'AMMONIUM
② Autre nom	AMMONIUM SULFAMATE
③ Utilisation	AGENT IGNIFUGE, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU PULVERISEE, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Suite à la page suivante

Nom	SULFAMATE D'AMMONIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H6N2O3S	114.13			X	DELIQUESCENT	INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.7250	131.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						2000.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE; SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION (160 DEGRES C) IL EMET DE L'AMMONIAC ET DES OXYDES DE SOUFRE.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS; S'HYDROLYSE EN SOLUTION AQUEUSE POUR FORMER DU SULFATE D'AMMONIUM; EN SOLUTION AQUEUSE ET AU CONTACT D'ALCALIS, SE DECOMPOSE ET LIBERE DE L'AMMONIAC.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION POSSIBLE: PEAU, YEUX, VOIES RSPIRATOIRES; SI INGERE: BRULURE POSSIBLE DE LA BOUCHE, DE LA GORGE ET DE L'ESTOMAC.

③ Chroniques:

④ Tératogènes: ⑤ Mutagènes: ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	741
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE CHROMIQUE ANHYDRE
② Autre nom	ANHYDROUS CHROMIUM SULFATE
③ Utilisation	MORDANT A TEINTURE, COLORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE CHROMIQUE ANHYDRE

Premiers secours

LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CR2O12S3	392.20			X	POUDRE	PECHE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
	3.0120					

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						100.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigue	ANIMAL: IRRITATION DE LA PEAU
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	742
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE CHROMIQUE HEXAHYDRATE
② Autre nom	CHROMIC SULFATE HEXAHYDRATE
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE CHROMIQUE HEXAHYDRATE

Premiers secours

LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H12CR2018S3	500.26			X	CRISTAUX	VERT	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE CHROME TRIVALENT: DERMATITE POSSIBLE
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25° C		à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	743
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE D'ALUMINIUM
② Autre nom	ALUMINIUM SULFATE
③ Utilisation	AGENT D'ADSORPTION, MORDANT A TEINTURE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	DEVERSER DANS L'EGOUT AVEC BEAUCOUP D'EAU.
	Traitements des déchets	POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres	
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE D'ALUMINIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
AL2O12S3	174.10			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.6100					

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						350.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? IL SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE AU ROUGE (770 DEGRES C).
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES. CORROSIF SI INGERE: DOULEURS, ULCERATION, NECROSE DES MUQUEUSES DE LA BOUCHE, DE LA GORGE ET DE L'OESOPHAGE; DOULEURS EPIGASTRIQUES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, SOIF INTENSE, GASTRO-ENTERITE HEMORRAGIQUE, DIARRHEE SANGUINOLENTE; COLLAPSUS CIRCULATOIRE (INSUFFISANCE RENALE, LESIONS HEPATIQUES ET CARDIAQUES CONSECUTIVES)
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes — (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	744
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 10 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE D'ALUMINIUM ET DE POTASSIUM
② Autre nom	ALUMINIUM POTASSIUM SULFATE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS ET DE PAPIERS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE D'ALUMINIUM ET DE POTASSIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
ALKO8S2	258.20			X	POUDRE	BLANCHE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						50.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: CORROSION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES MUQUEUSES; SI INGERE: IRRITATION ET BRULURES SEVERES DES VOIES DIGESTIVES ACCOMPAGNEES DE NAUSEES, DE VOMISSEMENTS, DE DOULEURS ABDOMINALES ET DE DIARRHEE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	2.00000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	745
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 22

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE D'ALUMINIUM HEXADECAHYDRATE
② Autre nom	ALUMINUM SULFATE HEXADECAHYDRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PAPIERS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SULFATE D'ALUMINIUM HEXADECAHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H32AL2O28S3	630.39			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.6900				

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE; IL COMMENCE A SE DECOMPOSER A 86 DEGRES C.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES SOLUTIONS AQUEUSES DE CE PRODUIT SONT FORTEMENT ACIDES: EN PRESENCE DE METAUX TEL QUE LE ZINC, IL Y A DEGAGEMENT D'HYDROGENE, UN GAZ INFLAMMABLE ET EXPLOSIBLE.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

② Aigus: PAR ANALOGIE AVEC LE SULFATE D'ALUMINIUM OCTADECAHYDRATE: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: SI INGERE: POSSIBILITE D'IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, PURGATION

③ Chroniques:

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	746
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE D'ALUMINIUM OCTADECAHYDRATE
② Autre nom	ALUMINUM SULFATE OCTADECAHYDRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS DE TANNAGE ET DE PAPIERS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SULFATE D'ALUMINIUM OCTADECAHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H36AL2O30S3	666.40			X	CRISTAUX	GRISATRE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.7000				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
COMMENCE A SE DESHYDRATER A 40 DEGRES C; SE DECOMPOSE ENTRE 580 ET 900 DEGRES C EN ALUMINE ET TRIOXYDE DE SOUFRE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES SOLUTIONS AQUEUSES DE CE PRODUIT SONT FORTEMENT ACIDES: EN PRESENCE DE METAUX TEL QUE LE ZINC, IL Y A DEGAGEMENT D'HYDROGENE, UN GAZ INFLAMMABLE ET EXPLOSIBLE.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SI INGERE: POSSIBILITE D'IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, PURGATION.
NOTE: IRRITATION OU BRULURE POSSIBLE AU CONTACT DES SOLUTIONS DE CE PRODUIT.

(3) Chroniques:
IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU.

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		

1091 (86-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	747
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE D'AMMONIUM FERREUX HEXAHYDRATE
② Autre nom	SULFATE D'AMMONIUM FERREUX (HEXAHYDRATE)
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE, AGENT REDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE D'AMMONIUM FERREUX HEXAHYDRATE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU PUIS DU LAIT. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H2OFEN2O14S2	392.14			X	CRISTALLIN	VERT PALE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.8640				

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						269.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A 105 DEGRES C. IL SE DECOMPOSE POUR DONNER DES FUMEES TOXIQUES D'AMMONIAC ET D'OXYDES DE SOUFRE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SI INGERE: IRRITATION ET CORROSION DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, COLLAPSUS VASCULAIRE, POULS RAPIDE ET FAIBLE, HYPOTENSION, ACIDOSE.
Effets ③ Chroniques	IRRITATION: PEAU ANIMAL: DOMMAGES OCULAIRES
④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	1.00000		2.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	748
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE D'AMMONIUM FERRIQUE DODECAHYDRATE
② Autre nom	SULFATE D'AMMONIUM ET DE FER(III) DODECAHYDRATE
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE D'AMMONIUM FERRIQUE DODECAHYDRATE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H28FENO20S2	482.24			X	CRISTALLIN	VIOLET	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.7000	37.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						1250.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SE DESHYDRATE A 230 DEGRES C.. CHAUFFE A SA DECOMPOSITION IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'AMMONIAC ET D'OXYDES DE SOUFRE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ALCALIS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES: SI INGERE EN GRANDE QUANTITE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE.

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	1.00000 à 25° C		2.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	749
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE D'ARGENT
② Autre nom	ARGENT, SULFATE D'
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
SI IMPLIQUE DANS UN INCENDIE, UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE D'ARGENT

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR
SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
AG2O4S	311.08			X	CRISTAUX OU POUDRE		INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		5.4500	652.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						8.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
PHOTOSENSIBLE. NOIRCIT LORSQU'EXPOSE A L'AIR OU LA LUMIERE.
IL SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE A 1085C

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES ACIDES.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus:
ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ARGENT INORGANIQUES:
IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, MEMBRANES MUQUEUSES

③ Chroniques:
ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ARGENT INORGANIQUES:
ARGYRIE POSSIBLE

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.01000		0.03000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	750
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE D'INDIUM
② Autre nom	SULFURIC ACID, INDIUM(3+) SALT (3:2)
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SULFATE D'INDIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
IN2O12S3	517.82			X	POUDRE	BLANC	

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		3.4400				

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20° C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LE PRODUIT EST HYGROSCOPIQUE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	INFORMATION INCONNUE
	③ Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	751
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	83 11 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE DE CADMIUM
② Autre nom	CADMIUM SULFATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES, AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME SI CE PRODUIT EST IMPLIQUE DANS UN INCENDIE
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE DE CADMIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CDO4S	208.46			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		4.6910	1000.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA COMBUSTION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDE DE CADMIUM.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, lesquelles?

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES   VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: POSSIBILITE D'IRRITATION DE LA PEAU ET DES YEUX; SI INHALE: POSSIBILITE DE TOUX, MAUX DE TETE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES.

③ Chroniques:

④ Tératogènes	⑤ Mutagènes	⑥ Cancérogènes
TERATOGENE SUSPECTE		

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.05000		0.20000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	752
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 12 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE DE CALCIUM DIHYDRATE
② Autre nom	CALCIUM SULFATE DIHYDRATE (1:1:2)
③ Utilisation	FABRICATION DE MATERIAUX DE CONSTRUCTION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SULFATE DE CALCIUM DIHYDRATE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
H4CAO6S	172.18			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		2.3200				

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						2.4100	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES D'OXYDES DE SOUFRE. PERD SON EAU DE CRISTALLISATION ENTRE 128 ET 163 C.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	② Aigus	IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES
	③ Chroniques	INHALATION DES POUSSIERES: POSSIBILITE DE: CONJONCTIVITE, RHINITE CHRONIQUE, LARYNGITE, PHARYNGITE, ALTERATION DE L'ODORAT ET DU GOUT, HEMORRAGIES NASALES, TRACHEOBRONCHITE.
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	753
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE DE DIMETHYLE
② Autre nom	DIMETHYL SULFATE
③ Utilisation	AGENT DE METHYLATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE.

Nom	SULFATE DE DIMETHYLE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H6O4S	126.13		X		HUILEUX	INCOLORE	OIGNON

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.3322		-27.00	188.00	83.33	115.60

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
188	0.50	4.35				28.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES ET VAPEURS TOXIQUES: ACIDE SULFURIQUE, METHANOL, MONOXYDE DE CARBONE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, SOLUTIONS CONCENTREES AMMONIACALES, AZOTURE DE SODIUM: EN PRESENCE D'EAU, IL S'HYDROLYSE ET FORME DU METHANOL

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION SEVERE: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, PEAU: MAUX DE TETE, VERTIGES, PHOTOPHOBIE: INFLAMMATION DE LA GORGE ET DES CORDES VOCALES, DIFFICULTES A PARLER ET A AVALER, TOUX, OPPRESSION DE LA POITRINE, SOUFFLE COURT, CYANOSE, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, MICTIONS DOULOUREUSES; DELIRE, FIEVRE, JAUNISSE, HEMATURIE: BRULURES CUTANEES ET OCULAIRES: DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX POSSIBLES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes: CANCEROGENE SUSPECTE

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.10000	0.50000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	754
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE DE MANGANESE
② Autre nom	MANGANESE (II) SULFATE
③ Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

Suite à la page suivant

Nom	SULFATE DE MANGANESE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU,FAIRE VOMIR SI POSSIBLE,APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
MNO4S	151.00			X	CRISTAUX	ROSE/ROUGE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.2500	700.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						600.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 850C EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES DE SOUFRE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, lesquelles?

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES

(3) Chroniques: MANGANISME:PREMIER STADE:MAUX DE TETE, TROUBLES DU SOMMEIL, FAIBLESSE DANS LES JAMBES, IRRITABILITE, APATHIE, ANOREXIE: DEUXIEME STADE: RIRE INCONTROLABLE, EUPHORIE, ACTES IMPULSIFS, PERTE DE MEMOIRE, CONFUSION MENTALE, AGRESSIVITE, HALLUCINATIONS; TROISIEME STADE: TROUBLES DE LA PAROLE, DE L'ECRITURE & DE LA DEMARCHE, TREMBLEMENTS, AKINESIE, SYNDROME DE TYPE PARKINSONNIEN (PARKINSON MANGANIQUE)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres: TUMORIGENE CHEZ L'ANIMAL.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ à 25° C	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ à 25° C
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	755
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE DE NICKEL ANHYDRE
② Autre nom	SULFATE DE NICKEL
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SULFATE DE NICKEL ANHYDRE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
NIO4S	154.78			X	CRISTALLIN	JAUNE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		3.6800				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						300.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE AU POINT DE FUSION (848 DEGRES C) EN TRIOXYDE DE SOUFRE ET EN MONOXYDE DE NICKEL.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles? ACIDES FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION : PEAU, YEUX (CONJONCTIVITE, LARMOIEMENTS); VOMISSEMENTS; ANIMAL (INGESTION): DIMINUTION DE L'ACTIVITE DE CERTAINS ENZYMES, HYPERGLYCEMIE; DOMMAGES AU FOIE, AU COEUR ET AU CERVEAU
	(3) Chroniques	INHALATION DE FORTES CONCENTRATIONS DE VAPEURS DE SOLUTIONS DE CE PRODUIT (ELECTROPLACAGE) : ANOSMIE, PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, RHINITE ET SINUSITE CHRONIQUES; ON SE REFERE A LA TOXICITE DU NICKEL ET DE SES COMPOSES : DERMATOSE (NICKEL ITCH); SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT); INHALATION DES POUSSIERES OU DES FUMEES : SENSIBILISATION PULMONAIRE POSSIBLE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	DIMINUTION DU NOMBRE DE SPERMATOZOIDES CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.10000		0.30000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	756
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE DE NICKEL HEXAHYDRATE
② Autre nom	SULFATE DE NICKEL(II) HEXAHYDRATE
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE, MORDANT A TEINTURE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SULFATE DE NICKEL HEXAHYDRATE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H12NIO10S	262.89			X	CRISTALLIN	BLEU-VERT	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.0700				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						714.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DESHYDRATE A 100 DEGRES C;SE DECOMPOSE EN OXYDE DE NICKEL ET EN TRIOXYDE DE SOUFRE SI CHAUFFE A PLUS DE 800 DEGRES C.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES   PEAU   VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION : YEUX (ROUGEURS, DOULEURS), PEAU;
SI INHALE: GOUT METALLIQUE, MAUX DE GORGE, IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; PAR ANALOGIE AU SULFATE DE NICKEL ANHYDRE (PAR INGESTION CHEZ L'ANIMAL): DIMINUTION DE L'ACTIVITE DE CERTAINS ENZYMES, DOMMAGES AU FOIE, AU COEUR, AU CERVEAU; HYPERGLYCEMIE

(3) Chroniques:
SI INGERE: DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, ETOURDISSEMENTS;
ON SE REFERE A LA TOXICITE DU NICKEL ET DE SES COMPOSES : DERMATOSE (NICKEL ITCH); SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU (DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT); INHALATION DES POUSSIERES OU DES FUMEES : SENSIBILISATION PULMONAIRE POSSIBLE (ASTHME)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25°C

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	757
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE DE NICKEL(II) ET D'AMMONIUM HEXAHYDRATE
② Autre nom	SULFATE D'AMMONIUM ET DE NICKEL(II) HEXAHYDRATE
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion — Moyens d'extinction	SI IMPLIQUE DANS UN INCENDIE: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES.
Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS.
③ Fuites ou accidents — Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Nom	SULFATE DE NICKEL(II) ET D'AMMONIUM HEXAHYDRATE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H2ON2NIO14S2	394.90			X	CRISTALLIN	BLEU-VERT	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.9230				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						104.0000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES ET GAZ: AMMONIAC, NICKEL, OXYDES D'AZOTE, OXYDES DE SOUFRE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
ACIDES FORTS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:
POSSIBILITE D'IRRITATION DES YEUX; SI INHALE: IRRITATION POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES, TOUX, DIFFICULTE A RESPIRER; SI INGERE: NAUSEES ET VOMISSEMENTS POSSIBLES

(3) Chroniques:
ON SE REFERE A LA TOXICITE DU NICKEL ET DE SES COMPOSES: DERMATITE CARACTERISTIQUE POSSIBLE (SENSATION DE BRULURES ET DE DEMANGEAISONS SUIVIE D'UN ERYTHEME ET D'ERUPTIONS NODULAIRES SUR LES DOIGTS, POIGNETS ET AVANT-BRAS, LES NODULES PEUVENT S'ULCERER)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		0.30000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	758
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE DE PLOMB
② Autre nom	LEAD SULFATE
③ Utilisation	COLORANT, FABRICATION DE VERNIS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.

Nom	SULFATE DE PLOMB

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O4PBS	303.25			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		6.2000	1170.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0425	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
COMMENCE A SE DECOMPOSER A 900 DEGRES C.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
REAGIT VIOLEMMENT AVEC: CARBURE DE LITHIUM, POTASSIUM; IL REAGIT AU CONTACT D'ACIDES OU D'ALCALIS CONCENTRES POUR FORMER DES HYDROXYPLOMBITES.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: TROUBLES DIGESTIFS SEVERES: BRULURES OESOPHAGIENNES ET EPIGASTRIQUES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE OU CONSTIPATION; ATTEINTE DE L'ETAT GENERAL: PALEUR, AGITATION, COLLAPSUS, CONVULSIONS, CHOC; ATTEINTE HEPATO-RENALE; BLEUISSEMENT DES GENCIVES

(3) **Chroniques**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: FAIBLESSE, PERTE DE POIDS, LASSITUDE, INSOMNIE; TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX (CONSTIPATION, ANOREXIE, MALAISES ABDOMINAUX, COLIQUES); POLYNEUROPATHIE: FAIBLESSE DES MUSCLES DES POIGNETS; BLEUISSEMENT DES GENCIVES; NEPHROPATHIE; INFLAMMATIONS ARTICULAIRES; ANEMIE

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.15000		0.45000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	759
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE DE PLOMB TRIBASIQUE
② Autre nom	TRIBASIC LEAD SULFATE
③ Utilisation	STABILISATEUR, FABRICATION DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE DE PLOMB TRIBASIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O7PB4S	972.82			X	POUDREUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	PAR ANALOGIE A LA TOXICITE DU PLOMB: SI INGERE: GOUT METALLIQUE, SOIF, GORGE SECHE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, DOULEURS ET FAIBLESSES MUSCULAIRES, COLLAPSUS CIRCULATOIRE, MAUX DE TETE, INSOMNIE, PARESTHESIE: DOMMAGES AUX REINS: COMA, CHOC HEMOLYTIQUE, MORT POSSIBLE
Effets (3) Chroniques	PAR ANALOGIE A LA TOXICITE DU PLOMB: MAUX DE TETE, INSOMNIE, VOMISSEMENTS, TROUBLES VISUELS, IRRITABILITE, AGITATION, DELIRE, HALLUCINATIONS, CONVULSIONS, COMA, MORT POSSIBLE
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.15000 à 25° C		0.45000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	760
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE DE ZIRCONIUM
② Autre nom	ZIRCONIUM SULFATE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC, A L'ABRI DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE DE ZIRCONIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN. RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU,FAIRE VOMIR SI POSSIBLE,APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O8S2ZN	283.35			X	POUDREUX		INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.2200				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE A 410 DEGRES CELSIUS. HYGROSCOPIQUE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? BASES (LE DECOMPOSENT)
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DU SULFATE DE ZIRCONIUM TETRAHYDRATE: IRRITATION DES YEUX, DE LA PEAU, DES VOIES RESPIRATOIRES (TOUX, RESPIRATION DIFFICILE) ET DIGESTIVES (NAUSEES, VOMISSEMENTS)
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

1091 (85-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	761
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE DE ZIRCONIUM TETRAHYDRATE
② Autre nom	ZIRCONIUM SULFATE TETRAHYDRATE
③ Utilisation	PRODUIT DE TANNAGE, CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

Nom	SULFATE DE ZIRCONIUM TETRAHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU,FAIRE VOMIR SI POSSIBLE,APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						525.0000	

(22) **Stabilité**: [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
PERD DE SON EAU DE CRISTALLISATION LORSQUE CHAUFFE A PLUS DE 100 DEGRES CELSIUS ET DEVIENT ANHYDRE A 380 DEGRES CELSIUS.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**: [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
BASES (LE DECOMPOSENT)

(24) **Polymérisation**: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES (TOUX, RESPIRATION DIFFICILE) ET DIGESTIVES (NAUSEES, VOMISSEMENTS)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	762
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 03 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE FERREUX
② Autre nom	SULFATE FERREUX ANHYDRE
③ Utilisation	AGENT REDUCTEUR, CATALYSEUR A POLYMERISATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction SI IMPLIQUE DANS UN FEU: POUR FEUX MINEURS: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE. POUR FEUX MAJEURS: EAU PULVERISEE, BRUME D'EAU, MOUSSE
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE SOUFRE.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE FERREUX

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
FEO4S	151.91			X	CRISTAUX		

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		3.0400				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
EN PRESENCE D'HUMIDITE, LES CRISTAUX S'OXYDENT RAPIDEMENT EN SULFATE FERRIQUE BASIQUE ET DEVIENNENT JAUNE-BRUN

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
ALCALIS, AGENTS OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION OU CORROSION: YEUX, PEAU, MEMBRANES MUQUEUSES: SI INGERE: DOULEURS GASTRIQUES ET ABDOMINALES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CONSTIPATION,DIARRHEE SANGUINOLENTE, DESHYDRATATION, POULS RAPIDE ET FAIBLE, HYPOTENTION,DIFFICULTES RESPIRATOIRES,ACIDOSE,SOMNOLENCE,DIMINUTION DES REFLEXES, COMA; COMPLICATION: PNEUMONIE CHIMIQUE, LESIONS HEPATIQUES ET CARDIAQUES SUBSEQUENTES, MORT POSSIBLE

(3) **Chroniques**: SI INGERE REGULIEREMENT ET EN GRANDES QUANTITES: HEMOSIDEROSE OU HEMOCHROMATOSE: DECOLORATION DES DENTS

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**: DIMINUTION DE L'ABSORPTION DE CERTAINS ANTIBIOTIQUES

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	1.00000		2.00000

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	763
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 03 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE FERREUX HEPTAHYDRATE
② Autre nom	FERROUS SULFATE HEPTAHYDRATE
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE, AGENT REDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction SI IMPLIQUE DANS UN FEU: POUR FEUX MINEURS: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, EAU PULVERISEE. POUR FEUX MAJEURS: EAU PULVERISEE, BRUME D'EAU, MOUSSE
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE SOUFRE.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☒ Autres GANTS DE COTON
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Nom	SULFATE FERREUX HEPTAHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H14FEO11S	278.05			X	CRISTAUX OU GRANULES	BLEU-VERT	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.8970				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						15.6500	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
S'OXYDE LENTEMENT A L'AIR HUMIDE. EFFLORESCENT A L'AIR SEC. COMMENCE A SE DECOMPOSER A 56.6 DEGRES CELSIUS

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
ALCALIS, AGENTS OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; SI INGERE: DOULEURS GASTRIQUES ET ABDOMINALES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CONSTIPATION, DIARRHEE SANGUINOLENTE, DESHYDRATATION,POULS RAPIDE ET FAIBLE, HYPOTENTION, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, ACIDOSE, SOMNOLENCE, DIMINUTION DES REFLEXES, COMA; COMPLICATIONS POSSIBLES:PNEUMONIE CHIMIQUE, FIEVRE, LESIONS HEPATIQUES ET CARDIAQUES SUBSEQUENTES, MORT POSSIBLE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	1.00000 à 25° C		2.00000 à 25° C

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	764
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE FERRIQUE
② Autre nom	DIIRON TRISULFATE
③ Utilisation	CATALYSEUR, DESODORISANT.

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU: ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

1081 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SULFATE FERRIQUE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
FE2012S3	399.88			X	POUDRE OU CRISTAUX	GRISATRE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.0970				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LE PRODUIT SE DECOMPOSE A 480 CENTIGRADES.
IL EST TRES HYGROSCOPIQUE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES ACIDES FORTS.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES DIGESTIVES
Effets — (2) Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES
Effets — (3) Chroniques	
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	1.00000		2.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	765
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 11 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE MERCUREUX
② Autre nom	MERCUROUS SULFATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PILES ELECTRIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. DES VAPEURS ET FUMEES TOXIQUES (MERCURE, OXYDES DE SOUFRE) PEUVENT SE DEGAGER LORS D'UN INCENDIE.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE MERCUREUX

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HG2O4S	497.29			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		7.5600				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.6000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE AU POINT DE FUSION; SI EXPOSE A LA LUMIERE, IL DEVIENT GRIS (FORMATION DE MERCURE ET DE SULFATE MERCURIQUE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, ACIDES FORTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS DE MERCURE INORGANIQUES: NAUSEES, MAUX DE TETE, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE, GOUT METALLIQUE; NEPHROTOXIQUE (OLIGURIE, ANURIE, ALBUMINURIE)

(3) **Chroniques**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS DE MERCURE INORGANIQUES: GINGIVITE, STOMATITE (INFLAMMATION DE LA MUQUEUSE BUCCALE), SALIVATION EXCESSIVE, ULCERATION DE LA CAVITE BUCCALE; MERCURIALENTIS (COLORATION JAUNE-BRUNATRE DU CRISTALLIN); NEPHROTOXIQUE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.15000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	766
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE MERCURIQUE
② Autre nom	MERCURIC SULFATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PILES ELECTRIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	SI IMPLIQUE DANS UN INCENDIE: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES.
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES	
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.	
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE MERCURIQUE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
HG04S	296.68			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		6.4700				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE AU POINT DE FUSION EN EMETTANT DES FUMEES ET VAPEURS TOXIQUES (OXYDES DE SOUFRE, MERCURE).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
SE DECOMPOSE EN PRESENCE D'EAU POUR FORMER DES SELS BASIQUES INSOLUBLES ET DE L'ACIDE SULFURIQUE; ACIDES; A 125 DEGRES C, IL PEUT REAGIR VIOLEMMENT AU CONTACT DE CHLORURE D'HYDROGENE

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: POSSIBILITE D'IRRITATION ET DE CORROSION DE LA PEAU ET DES YEUX; ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS DE MERCURE INORGANIQUES : IRRITATION LOCALE ET INFLAMMATION DES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES, NAUSEES, MAUX DE TETE, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE, GOUT METALLIQUE; NEPHROTOXIQUE : OLIGURIE, ANURIE, ALBUMINURIE

(3) Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS DE MERCURE INORGANIQUES: GINGIVITE, STOMATITE (INFLAMMATION DE LA MUQUEUSE BUCCALE), SALIVATION EXCESSIVE, ULCERATION DE LA CAVITE BUCCALE; NEPHROTOXIQUE; MERCURIALENTIS (COLORATION JAUNE-BRUNATRE DU CRISTALLIN)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.05000 à 25° C		0.15000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	767
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	87 09 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE STANNEUX
② Autre nom	SULFURIC ACID, TIN(2+) SALT (1:1)
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
SI IMPLIQUE DANS UN FEU: UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU AVEC DE L'EAU PULVERISEE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☒ Autres GANTS ADEQUATS

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE STANNEUX

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O4SSN	214.77			X	POUDRE OU CRISTAUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.9500				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE A 378 DEGRES C. IL SE DECOMPOSE EN DIOXYDE D'ETAIN ET EN DIOXYDE DE SOUFRE (GAZ TOXIQUE)
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AVEC L'EAU IL FORME DES SOLUTIONS QUI SE DECOMPOSENT RAPIDEMENT: AGENTS OXYDANTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES
Effets — (2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ETAIN INORGANIQUES: IRRITATION: YEUX, PEAU, MUQUEUSES
Effets — (3) Chroniques	
Effets — (4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets — (7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		4.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	768
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFATE THALLEUX
② Autre nom	THALLOUS SULFATE
③ Utilisation	RONGICIDE, AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFATE THALLEUX

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O4STL2	504.80			X		BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		6.7700	632.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		6.11				48.7000	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE SI CHAUFFE FORTEMENT.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ABSORPTION GASTROINTESTINALE OU CUTANEE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, TROUBLES GASTROINTESTINAUX, PARESTHESIE DES MAINS ET DES PIEDS, DOULEURS AUX MEMBRES INFERIEURS, ATAXIE, TREMBLEMENTS, CHUTE DES PAUPIERES, CONVULSIONS, PARALYSIE, ALOPECIE, MORT PAR INSUFFISANCE RESPIRATOIRE; SI INHALE: MEME TOXICITE MAIS ON NOTE EN PLUS UN OEDEME PULMONAIRE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres: TRAVERSE LE PLACENTA (HUMAIN),EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL (ANIMAL)

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	769
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFURE DE CADMIUM
② Autre nom	CADMIUM SULFIDE
③ Utilisation	COLORANT, FABRICATION D'ENCRES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: OXYDES DE SOUFRE, SULFURE D'HYDROGENE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS PROTECTEURS

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFURE DE CADMIUM

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CDS	144.47			X	CRISTALLIN	JAUNE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.8200				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						1.3000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE SUBLIME A 980 DEGRES C SOUS ATMOSPHERE D'AZOTE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? MONOCHLORURE D'IODE; EN PRESENCE D'ACIDES OU DE VAPEURS D'ACIDES, SE DECOMPOSE POUR FORMER DES VAPEURS INFLAMMABLES DE SULFURE D'HYDROGENE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DU CADMIUM ET DE SES COMPOSES : INHALATION DES POUSSIERES OU DES FUMEES : IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES; APRES DELAI : DYSPNEE, TOUX, DOULEURS THORACIQUES, FIEVRE, DOULEURS MUSCULAIRES, OEDEME PULMONAIRE ET AUTRES TROUBLES RESPIRATOIRES; SI INGERE : IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, MAUX DE TETE, DOULEURS MUSCULAIRES, SALIVATION,
	(3) Chroniques	EFFETS AIGUS (SUITE) : DOULEURS ABDOMINALES, CHOC, INSUFFISANCE RENALE EFFETS CHRONIQUES : ON SE REFERE A LA TOXICITE DU CADMIUM ET DE SES COMPOSES : DOMMAGES AUX REINS (PROTEINURIE); JAUNISSEMENT DES DENTS, FATIGUE, SOUFFLE COURT, SECHERESSE DE LA BOUCHE ET DE LA GORGE, TROUBLES OLFACTIFS, EMPHYSEME, OSTEOMALACIE, HYPERTENSION POSSIBLE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes: CANCEROGENE SUSPECTE
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	0.05000		0.20000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	770
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFURE DE CARBONE
② Autre nom	DISULFURE DE CARBONE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT DESINFECTANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 500 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS. LES CONTENANTS DOIVENT ETRE MIS A LA MASS
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	SULFURE DE CARBONE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CS2	76.14		X		VOLATILE	INCOLORE	SUCREE, ETHERE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.1	1.2610	1.2559	-111.60	46.50	-30.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
90	360.00	2.67	1.3			2.9400	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES D'OXYDES DE SOUFRE ET D'OXYDES DE CARBONE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
IL REAGIT VIOLEMMENT AVEC LES: AZOTURES, METAUX ACTIFS, CERTAINS AMINES, IMINES ET AGENTS OXYDANTS. LE ZINC.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION GRAVE: PEAU (ROUGEURS, BRULURES, VESICULES), YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES: MAUX DE TETE, NAUSEES, VERTIGES, CHUTE DE PRESSION INCONSCIENCE, MORT PAR ARRET RESPIRATOIRE: INTOLERANCE A L'ALCOOL. AUTRES EFFETS:DESORDRES DE REPRODUCTION:HOMME:PERTE DU DESIR SEXUEL, HYPO ET ASTHENOSPERMIE: FEMME:IRREGULARITES MENSTRUELLES, METRORRAGIE, AMENORRHEE, AUGMENTATION DU TAUX D'AVORTEMENTS SPONTANES

(3) Chroniques: DERMATOSE: MAUX DE TETE, VERTIGES, ANOREXIE, INSOMNIE: PERTE DE MEMOIRE, IRRITABILITE, HALLUCINATIONS, CAUCHEMARS, DEMENCE, MANIE: GASTRITE ATROPHIQUE: POLYNEVRITE SENSITIVO-MOTRICE: TROUBLES VISUELS: MOUVEMENTS CHOREOATHETOSIQUES ET RIGIDITE PARKINSONNIENNE: AUGMENTATION DU DIABETE:LESIONS D'ATHEROSCLEROSE(ENCEPHALOPATHIE VASCULAIRE, CORONARITE, NEPHROSCLEROSE, MICROANEVRISMES RETINIENS, HYPERTENSION)

(4) Tératogène: TERATOGENE SUSPECTE — (5) Mutagène: — (6) Cancérogène:

(7) Autres: ANIMAL: EMBRYOTOXIQUE, TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE.

(8) Interactions: SYNERGIE: ANTABUSE (DISULFIRAM)

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
20.00000	60.00000	30.00000	90.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	771
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFURE DE MANGANESE(II)
② Autre nom	MONOSULFURE DE MANGANESE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFURE DE MANGANESE(II)

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
MNS	87.00			X	CRISTALLIN	ROSE-BRUN	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.9900				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0047	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
A L'AIR HUMIDE, IL S'OXYDE EN SULFATE: IL SE DECOMPOSE AU POINT DE FUSION.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, ACIDES
NOTE: CE PRODUIT EXISTE SOUS PLUSIEURS FORMES CRISTALLINES DONT LES COULEURS SONT: ROSE, VERT, BRUN ET ROUGE.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:

(3) Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DU MANGANESE ET DE SES COMPOSES (MANGANISME): MAUX DE TETE, TROUBLES DU SOMMEIL, FAIBLESSE DANS LES JAMBES, IRRITABILITE, APATHIE, ANOREXIE; RIRE INCONTROLABLE, EUPHORIE, ACTES IMPULSIFS, PERTE DE MEMOIRE, CONFUSION MENTALE, AGRESSIVITE, HALLUCINATIONS; DIFFICULTES A PARLER, A ECRIRE ET A MARCHER, TREMBLEMENTS, AKINESIE, SYNDROME DE TYPE PARKINSONNIEN

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	772
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFURE DE MOLYBDENE(IV)
② Autre nom	SULFURE DE MOLYBDENE
③ Utilisation	LUBRIFIANT, CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU PULVERISEE Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. LA COMBUSTION DE CE PRODUIT RESULTERA EN EMISSION DE DIOXYDE DE SOUFRE.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SULFURE DE MOLYBDENE(IV)

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
MOS2	160.08			X	POUDREUX, LUSTRE	GRIS	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.0600				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? COMMENCE A SUBLIMER A 450 DEGRES CELSIUS.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS (DEGAGE DU SULFURE D'HYDROGENE)
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	INFORMATION INCONNUE
	(3) Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	773
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 01 17

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFURE DE PLOMB
② Autre nom	PLUMBOUS SULFIDE
③ Utilisation	COLORANT, FABRICATION DE COLORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	SULFURE DE PLOMB

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
PBS	239.25			X	POUDRE	NOIR	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		7.5000	1114.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LE PRODUIT SE SUBLIME A 1281 DEGRES C.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AVEC LE MONOCHLORURE D'IODE OU LE PEROXYDE D'HYDROGENE, LE PRODUIT REAGIT VIOLEMMENT. AVEC LES ACIDES IL Y A PRODUCTION POSSIBLE D'UN GAZ TOXIQUE: SULFURE D'HYDROGENE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DU DICHLORURE DE PLOMB: TROUBLES DIGESTIFS GRAVES: BRULURE EPIGASTRIQUE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE OU CONSTIPATION; ATTEINTE DE L'ETAT GENERAL: PALEUR, AGITATION, COLLAPSUS, CONVULSIONS, CHOC; ATTEINTE HEPATO-RENALE; LISERE BLEUTE DES GENCIVES; SI INGERE: FORMATION DE DICHLORURE DE PLOMB ET D'HYDROGENE SULFURE.
	(3) Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DU DICHLORURE DE PLOMB: GASTRITE; COLIQUES; LISERE BLEUTE DES GENCIVES; ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE; NEUROPATHIE PERIPHERIQUE; NEPHROPATHIE (NEPHRITE TUBULAIRE INTERSTITIELLE); INFLAMMATION ARTICULAIRE; ANEMIE HYPOCHROME; ENCEPHALOPATHIE (SURTOUT CHEZ L'ENFANT)
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.15000 à 25° C		0.45000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	774
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFURE DE ZIRCONIUM
② Autre nom	ZIRCONIUM SULFIDE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	

Nom	SULFURE DE ZIRCONIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 Etat physique Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
S2ZR	155.35			X	CRISTALLIN	GRIS	

7 Limite de détection olfactive ppm	8 Densité g/ml	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion °C	11 Point d'ébullition °C	12 Point d'éclair fermé °C	13 Point d'éclair ouvert °C
		3.8700				

14 T° Auto-ignition °C	15 Tension de vapeur (20°C) mm	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	21 Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

22 **Stabilité** ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

23 **Incompatibilité (avec d'autres substances)** ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

24 **Polymérisation** ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

2 Aigus: INFORMATION INCONNUE

3 Chroniques: INFORMATION INCONNUE

4 Tératogènes: | 5 Mutagènes: | 6 Cancérogènes:

7 Autres:

8 Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	775
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	SULFURYLE, FLUORURE DE
② Autre nom	FLUORURE DE SULFURYLE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. REFROIDIR A DISTANCE AVEC UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES. EVACUER LE PERSONNEL.

③ Fuites ou accidents

Mesures

OUVRIR LES FENETRES.
METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets

FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 1000 PPM

⑤ Manipulation

PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	SULFURYLE, FLUORURE DE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F2O2S	102.07	X				INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-137.00	-55.40		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
		3.50					

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE SOUFRE, SULFURE D'HYDROGENE ET DE SOUFRE).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES SOLUTIONS D'HYDROXYDE DE SODIUM LE DECOMPOSENT.
FORME DU FLUORURE D'HYDROGENE LORSQU'EN CONTACT AVEC L'EAU OU SES VAPEURS. LES METAUX A TEMPERATURE ELEVEE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION GRAVE: VOIES RESPIRATOIRES, YEUX, PEAU; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, INCOORDINATION, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CONVULSIONS, NARCOSE (INTOXICATION GRAVE); DOULEURS ABDOMINALES ET DEMANGEAISONS; OEDEME PULMONAIRE POSSIBLE; POSSIBILITE DE GELURE AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE

(3) Chroniques: ANIMAL: DOMMAGES PULMONAIRES ET RENAUX (REVERSIBLES)

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	20.00000	10.00000	40.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	776
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	TALC (FIBREUX)
② Autre nom	TALC (FIBROUS)
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, PRODUIT PHARMACEUTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TALC (FIBREUX)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	FIBREUX	BLANC GRIS	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non — Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [X] Non — Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	
	(3) Chroniques	FIBROSE PULMONAIRE, PNEUMOCONIOSE, GRANULOMATOSE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	777
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 12 01

Identification et utilisation du produit

① Nom	TALC (NON AMIANTIFORME)
② Autre nom	NON-FIBROUS TALC
③ Utilisation	AGENT D'ADSORPTION, FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☒ Autres GANTS: CUIR OU CAOUTCHOUC
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TALC (NON AMIANTIFORME)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. LORSQU'INGERE, FAIRE VOMIR SI CONSCIENT.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H2MG3O12SI4	379.30			X	POUDREUX	BLANCHATRE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		2.7000	950.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [X] Non Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION (POSSIBLE): YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES), VOIES DIGESTIVES: NAUSEES, DIARRHEE
	(3) Chroniques	TOUX, RENIFLEMENTS, PNEUMOCONIOSE BENIGNE, FIBROSE PULMONAIRE ET TALCOSE POSSIBLES NOTE: CE PRODUIT PEUT CONTENIR DU QUARTZ (< 1%), VOIR LA PARTIE II DU REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL.
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	778
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	TANTALE
② Autre nom	TANTALUM
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS METALLURGIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: POUDRE DE GRAPHITE, DOLOMITE, CHLORURE DE SODIUM
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets: METTRE A LA POUBELLE.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TANTALE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
TA	180.95			X	MALLEABLE	GRIS	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	16.6540		2996.00	5429.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? CHALEUR
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS: DANGER DE FEU OU D'EXPLOSION A LEUR CONTACT
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	ANIMAL: IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES
	(3) Chroniques	ANIMAL: DOMMAGES PULMONAIRES
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	779
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 10 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	TARTRATE DE POTASSIUM ET D'ANTIMOINE
② Autre nom	ANTIMONY POTASSIUM TARTRATE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES ET DE PRODUITS TEXTILES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TARTRATE DE POTASSIUM ET D'ANTIMOINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H10K2O15SB2	667.85			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.6000				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						83.3333	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DESHYDRATE AU CONTACT DE L'AIR; PERD 0.5 MOLECULE D'EAU SI CHAUFFE A 100 DEGRES C.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDE TANNIQUE, ALCALIS ET LEURS CARBONATES, SELS DE PLOMB, ANTIPYRINE, GOMME ARABIQUE, DICHLORURE DE MERCURE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: IRRITATION ET BRULURE DE LA PEAU ET DES YEUX; SI INHALE: IRRITATION DU NEZ, DE LA GORGE ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, VERTIGES, MAUX DE TETE; SI INGERE: IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, VOMISSEMENTS

(3) Chroniques: DERMATOSE POSSIBLE;
INHALATION DES POUSSIERES: LARYNGITE, MAL DE TETE, PERTE DE POIDS, ANEMIE.

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions: ANTAGONISTE DE LA TOXICITE CHEZ L'ANIMAL: CYSTEINE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	780
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	TEDP
② Autre nom	DITHIOPYROPHOSPHATE DE TETRAETHYLE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 35 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TEDP

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H20O5P2S2	322.32		X		HUILEUX	JAUNE	AIL

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1960					

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.0250	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES: DIOXYDE DE SOUFRE, MONOXYDE DE CARBONE ET ACIDE PHOSPHORIQUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS: DANGER DE FEU OU D'EXPLOSION A LEUR CONTACT

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: VISION BROUILLEE,MYOSIS,CEPHALEE,VERTIGES,TROUBLES COMPORTEMENTAUX, FAIBLESSE,NAUSEE,VOMISSEMENTS,CRAMPES ABDOMINALES,FASCICULATION,SENSATION DE MALAISE A LA POITRINE,TRANSPIRATION,SALIVATION,LARMOIEMENT OEDEME PULMONAIRE,CYANOSE,ELECTROCARDIOGRAMME PERTURBE,CONVULSIONS, PERTE DE CONTROLE DES REFLEXES ET SPHINCTERS,COMA,ARRET CARDIAQUE (CE PRODUIT EST UN INHIBITEUR DES CHOLINESTERASES)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.20000 à 25° C		0.60000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	781
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 06 10

Identification et utilisation du produit

① Nom	TELLURE
② Autre nom	TELLURIUM
③ Utilisation	COLORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU
	Techniques spéciales ARROSER D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES POUR LES GARDER AU FRAIS.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TELLURE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
TE	127.60			X	LUSTRE METALLIQUE	ARGENTE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		6.2400	449.50	989.90		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
340						INSOLUBLE	

(22) Stabilité: [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
A L'AIR, BRULE LENTEMENT ET TERNIT LEGEREMENT (FORME LE DIOXYDE)

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS (PROVOQUENT INCENDIES ET EXPLOSIONS), CADMIUM, ZINC, SODIUM, SULFURE DE LITHIUM

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: HALEINE ET SUEUR A ODEUR D'AIL, SECHERESSE DE LA BOUCHE, GOUT METALLIQUE, SOMNOLENCE, PERTE D'APPETIT, NAUSEES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: TERATOGENE SUSPECTE

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	782
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 10 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	TELLURE DE BISMUTH
② Autre nom	BISMUTH TELLURIDE
③ Utilisation	SEMI-CONDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

Nom	TELLURE DE BISMUTH

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BI2TE3	800.83			X	CRISTALLIN	GRIS	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	7.6420		573.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EN PRESENCE D'HUMIDITE, IL REAGIT AVEC LIBERATION D'UN GAZ (HYDROGENE).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, EAU, HUMIDITE: IL SE DECOMPOSE AU CONTACT D'ACIDE NITRIQUE.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets:
- (2) Aigus:
- (3) Chroniques: ANIMAL: ATTEINTE PULMONAIRE REVERSIBLE
- (4) Tératogènes:
- (5) Mutagènes:
- (6) Cancérogènes:
- (7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	10.00000		20.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	783
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	TELLURE DE BISMUTH (DOPE EN SE)
② Autre nom	BISMUTH, TELLURE DE (DOPE EN SE)
③ Utilisation	SEMI-CONDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL OU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TELLURE DE BISMUTH (DOPE EN SE)

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X			

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		7.6420				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EN PRESENCE D'HUMIDITE, IL REAGIT AVEC LIBERATION D'UN GAZ (HYDROGENE).

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, EAU, HUMIDITE: IL SE DECOMPOSE AU CONTACT D'ACIDE NITRIQUE.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets:

(2) Aigus:

(3) Chroniques: ANIMAL: ATTEINTE PULMONAIRE REVERSIBLE

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	784
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	TELLURE DE VANADIUM
② Autre nom	VANADIUM TELLURIDE (VTE2)
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TELLURE DE VANADIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
TE2V	306.74			X			

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: INFORMATION INCONNUE

(3) Chroniques: INFORMATION INCONNUE

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.10000 à 25° C		à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	785
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 17

Identification et utilisation du produit

① Nom	TELLURE, HEXAFLUORURE DE
② Autre nom	HEXAFLUORURE DE TELLURE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures OUVRIR LES FENETRES.
	Traitements des déchets LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☒ Autres HDVS: 1 PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TELLURE, HEXAFLUORURE DE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F6TE	241.61	X				INCOLORE	DESAGREABLE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			-37.80	-37.79		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	761.00						

(22) **Stabilité** — [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
EAU, MERCURE, ACIDES, ALCALINS

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: HALEINE A ODEUR D'AIL, MAUX DE TETE, DIFFICULTES RESPIRATOIRES; ANIMAL: IRRITATION SEVERE: POUMONS; OEDEME PULMONAIRE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.02000	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	786
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	TELLURITE DE POTASSIUM
② Autre nom	POTASSIUM, TELLURITE DE
③ Utilisation	REACTIF POUR ANALYSE EN MICROBIOLOGIE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures COUVRIR DE CARBONATE DE SODIUM. RAMASSER LES SOLIDES. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TELLURITE DE POTASSIUM

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET VOIR UN MEDECIN. EN CAS DE CONTACT AVEC LA PEAU, LAVER IMMEDIATEMENT ET ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
K2O3TE	253.80			X	POUDRE GRANULEUSE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE ENTRE 460 ET 470 DEGRES CELSIUS EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES. DELIQUESCENT.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
EMET DES FUMEES TOXIQUES SI EN CONTACT AVEC DES ACIDES

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DES TISSUS AFFECTES: ANIMAL: FORMATION DE METHEMOGLOBINE
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	787
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	TEPP
② Autre nom	PYROPHOSPHATE DE TETRAETHYLE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 10 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TEPP

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H20O7P2	290.20		X		HYGROSCOPIQUE	BLANCHATRE	FRUITE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.1850			136.50		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? A PLUS DE 150 DEGRES C, SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES (ACIDE PHOSPHORIQUE, MONOXYDE DE CARBONE, ETHYLENE)
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS: EN PRESENCE D'EAU, IL S'HYDROLYSE RAPIDEMENT
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	INHIBITION DE L'ACETYL-CHOLINESTERASE: SI INHALE: OPPRESSION A LA POITRINE, RESPIRATION BRUYANTE, CYANOSE, MYOSIS, DOULEURS OCULAIRES, VISION BROUILLEE, LARMOIEMENTS, ECOULEMENT NASAL, MAUX DE TETE, SALIVATION: INGESTION: ANOREXIE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, CRAMPES ABDOMINALES, DIARRHEE: TRANSPIRATION, CONTRACTIONS MUSCULAIRES LOCALISEES: FAIBLESSE, PARALYSIE: VERTIGES,
Effets (3) Chroniques	EFFETS AIGUS (SUITE): ARYTHMIE CARDIAQUE, CONVULSIONS.
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
0.00400	0.05000	0.01000	0.20000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	788
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 05

Identification et utilisation du produit

① Nom	TEREBENTHINE
② Autre nom	ESSENCE DE TEREBENTHINE
③ Utilisation	FABRICATION DE PARFUMS, SOLVANT DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
PRODUITS DE DECOMPOSITION: MONOXYDE ET DIOXYDE DE CARBONE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, OU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HOVS: 1,900 PPM

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE, A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES.
CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TEREBENTHINE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H16	136.00		X		VOLATIL	INCOLORE	CARACTERISTIQU

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
100.7	0.8610		-55.00	167.00	35.00	41.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
253		4.84	0.8			INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT, IL EMET DES FUMEES ACRES.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS: HYPOCHLORITE DE CALCIUM, CHLORE, TETRACHLORURE D'ETAIN, CHLORURE DE CHROMYLE, HEXACHLOROMELAMINE, TRICHLOROMELAMINE, TRIOXYDE DE CHROME.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION DES YEUX, GRAVE DOULEUR ET DOMMAGES REVERSIBLES A LA CORNEE AU CONTACT: IRRITATION DE LA PEAU ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL : MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, SOUFFLE COURT; PERTE DE CONSCIENCE, CONVULSIONS ET MORT (INGESTION); ALBUMINURIE ET HEMATURIE POSSIBLES (IRRITATION RENALE ET VESICALE)

(3) **Chroniques**: IRRITATION DE LA PEAU, DERMITE ALLERGIQUE DE CONTACT (SENSIBILISATION) ET DERMATOSE (ACTION DEGRAISSANTE) POSSIBLES

(4) **Tératogènes**:

(5) **Mutagènes**:

(6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
100.00000	560.00000	150.00000	840.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	789
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	TERPHENYLE (META-)
② Autre nom	META-PHENYLBIPHENYL
③ Utilisation	FABRICATION DE CIRES, FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 3,500 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TERPHENYLE (META-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C18H14	230.30			X	AIGUILLES	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.1640	86.50	363.00		190.56

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES (MONOXYDE DE CARBONE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** ☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?

(24) **Polymérisation** ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
ON SE REFERE A LA TOXICITE DES TERPHENYLES (MELANGE D'ISOMERES): IRRITATION DE LA PEAU, POSSIBILITE D'ERUPTIONS CUTANEES: IRRITATION POSSIBLE DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES
ANIMAL: INHALATION (MELANGE D'ISOMERES): NECROSE DE LA TRACHEE, TRACHEOBRONCHITE, OEDEME PULMONAIRE, AFFAISSEMENT ET HEMORRAGIES PULMONAIRES (INTOXICATION SEVERE)

(3) Chroniques:
ANIMAL: (INGESTION) ATTEINTE HEPATIQUE

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	9.00000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	790
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	TERPHENYLE (ORTHO-)
② Autre nom	BENZENE-1,2 DIPHENYL
③ Utilisation	FABRICATION DE LUBRIFIANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 3,500 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TERPHENYLE (ORTHO-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C18H14	230.30			X	CRISTALLIN	JAUNE PALE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.1400	58.00	332.00		162.78

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA COMBUSTION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE MONOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES TERPHENYLES (MELANGE D'ISOMERES): IRRITATION DE LA PEAU, POSSIBILITE D'ERUPTIONS CUTANEES: IRRITATION POSSIBLE DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES ANIMAL: INHALATION (MELANGE D'ISOMERES): NECROSE DE LA TRACHEE, TRACHEOBRONCHITE, OEDEME PULMONAIRE, AFFAISSEMENT ET HEMORRAGIES PULMONAIRES (INTOXICATION SEVERE)
	(3) Chroniques	ANIMAL: SI INGERE: ATTEINTE HEPATIQUE ET RENALE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
1.00000	9.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	791
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	TERPHENYLE (PARA-)
② Autre nom	P-TERPHENYL
③ Utilisation	FABRICATION DE CIRES, FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: INCINERATION EXTERIEURE AU MILIEU DE TRAVAIL.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 3,500 MG/M3
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TERPHENYLE (PARA-)

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C18H14	230.30			X		JAUNE PALE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.2360		213.00	405.00		207.22

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA COMBUSTION, IL EMET DES FUMEES
TOXIQUES DE MONOXYDE DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, lesquelles?

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
ON SE REFERE A LA TOXICITE DES TERPHENYLES (MELANGES D'ISOMERES):
IRRITATION DE LA PEAU, POSSIBILITE D'ERUPTIONS CUTANEES; IRRITATION
POSSIBLE DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES.
ANIMAL: INHALATION (MELANGE D'ISOMERES): NECROSE DE LA TRACHEE,
TRACHEOBRONCHITE, OEDEME PULMONAIRE, AFFAISSEMENT ET HEMORRAGIES
PULMONAIRES (INTOXICATION SEVERE)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
1.00000	9.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	792
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	TERRE DE DIATOMEE
② Autre nom	SILICE AMORPHE
③ Utilisation	AGENT ABRASIF, FABRICATION DE CERAMIQUES OU VERRES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets ENFOUIR LES DECHETS.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

Nom	TERRE DE DIATOMEE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2SI	60.09			X	POUDREUX	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	2.2000		1710.00	2230.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A 930 DEGRES C. DURANT 16 HEURES (CALCINATION) IL SE TRANSFORME EN QUARTZ: UNE SILICE DE STRUCTURE CRISTALLINE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AU CONTACT DU FLUOR, DU DIFLUORURE D'OXYGENE OU DU TRIFLUORURE DE CHLORE, CE PRODUIT CAUSERA UN INCENDIE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES: POSSIBILITE DE TROUBLES VISUELS NOTE: A L'ETAT NATUREL CE PRODUIT PEUT CONTENIR DE LA SILICE CRISTALLINE. DE PLUS, DANS CERTAINES CONDITIONS THERMIQUES, CE PRODUIT PEUT SE TRANSFORMER EN SILICE CRISTALLINE NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DU TRAVAIL
	(3) Chroniques	PNEUMOCONIOSE POSSIBLE (SANS LESION PULMONAIRE). L'APPARITION D'UNE PNEUMOCONIOSE PEUT DEPENDRE DE LA GRANULOMETRIE DES PARTICULES. ON SE REFERE A LA TOXICITE DE LA SILICE CRISTALLINE: L'INHALATION CHRONIQUE DES PARTICULES DE CE PRODUIT PEUT PROVOQUER LA SILICOSE, UNE AFFECTION BRONCHO-PULMONAIRE GRAVE, DONT LES PRINCIPAUX SYMPTOMES SONT LA TOUX ET DES TROUBLES RESPIRATOIRES (DYSPNEE)
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes — (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	793
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRAACETATE DE ZIRCONIUM
② Autre nom	ACETIC ACID, ZIRCONIUM(4+) SALT
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TETRAACETATE DE ZIRCONIUM

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H12O8ZR	327.00		X			INCOLORE	VINAIGRE FAIBLE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		1.3700				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	
Effets (2) Aigus	LES SOLUTIONS AQUEUSES PEUVENT IRRITER LA PEAU ET LES YEUX
Effets (3) Chroniques	
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	794
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 08 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRABROMO-1,1,2,2 ETHANE
② Autre nom	1,1,2,2-TETRABROMOETHANE
③ Utilisation	SOLVANT DE CIRES ET DE GRAISSES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE, EAU PULVERISEE Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. REFROIDIR AVEC DE L'EAU LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

Nom	TETRABROMO-1,1,2,2 ETHANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H2BR4	345.70		X			JAUNE	CAMPHRE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
1.5	2.9638	2.9700	0.00	239.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
335	0.10	11.90				0.6500	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE, EMET DES FUMEES TOXIQUES (BROMURE D'HYDROGENE, BROMURE DE CARBONYLE, SOLVANTS BROMES, MONOXYDE DE CARBONE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
SODIUM, POTASSIUM, ALUMINIUM, LITHIUM, BASES FORTES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION: YEUX, NEZ; MAUX DE TETE, PERTE D'APPETIT, NAUSEES, DOULEURS ABDOMINALES; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX: URINE FONCEE, JAUNISSE; INTOXICATION GRAVE : DOMMAGES PULMONAIRES

(3) **Chroniques**: IRRITATION DE LA PEAU

(4) **Tératogènes**: | (5) **Mutagènes**: | (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**:

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	14.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	795
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRABROMURE DE CARBONE
② Autre nom	TETRABROMOMETHANE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TETRABROMURE DE CARBONE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CBR4	154.10			X	CRISTALLIN	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		3.4200	90.10	189.50		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE BROMURES ET DE MONOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ALUMINIUM, POTASSIUM, SODIUM, LITHIUM.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ANIMAL: IRRITATION SEVERE DES YEUX ET DOMMAGES PERMANENTS A LA CORNEE; IRRITATION DE LA PEAU, HYPERHEMIE ET OEDEME (CONTACT PROLONGE); EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, LARMOIEMENTS; DOMMAGES PULMONAIRES, HEPATIQUES ET RENAUX
	(3) Chroniques	ANIMAL: SI INHALE: DOMMAGES HEPATIQUES
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.10000	1.40000	0.30000	4.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	796
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRACHLORO-1,1,1,2 DIFLUORO-2,2 ETHANE
② Autre nom	2,2-DIFLUORO-1,1,1,2-TETRACHLOROETHANE
③ Utilisation	AGENT NETTOYANT A SEC, AGENT ANTI-CORROSIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 15,000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TETRACHLORO-1,1,1,2 DIFLUORO-2,2 ETHANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2CL4F2	203.83			X		INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.6447	1.6500	40.56	91.67		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	40.00					0.1200	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DU CHLORURE D'HYDROGENE, FLUORURE D'HYDROGENE, MONOXYDE DE CARBONE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
SODIUM, POTASSIUM, BERYLLIUM; MAGNESIUM, ALUMINIUM ET ZINC EN POUDRE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES: EFFET NARCOTIQUE CARACTERISE PAR DE LA SOMNOLENCE ET DEPRESSION DU SYSTEME RESPIRATOIRE (ANIMAL)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
500.00000	4170.00000	625.00000	5210.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	797
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRACHLORO-1,1,2,2 DIFLUORO-1,2 ETHANE
② Autre nom	SYM-TETRACHLORODIFLUOROETHANE
③ Utilisation	AGENT REFRIGERANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Suite à la page suivant

Nom	TETRACHLORO-1,1,2,2 DIFLUORO-1,2 ETHANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2CL4F2	203.83			X		INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.6447		26.11	92.80		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	40.00	7.03				0.1000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES: FLUORURES, CHLORURES, MONOXYDE DE CARBONE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
SODIUM, POTASSIUM, BERYLLIUM: ALUMINIUM, ZINC ET MAGNESIUM EN POUDRE

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: ANIMAL: IRRITATION DE LA PEAU ET DES YEUX: INHALATION: EXCITABILITE, INCOORDINATION, COMA, RESPIRATION RAPIDE, TREMBLEMENTS, CONVULSIONS: OEDEME ET HEMORRAGIE PULMONAIRES, MORT (INTOXICATION SEVERE)

(3) Chroniques: ANIMAL: LEUCOPENIE, ATTEINTE DU FOIE ET DE LA MOELLE OSSEUSE

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
500.00000	4170.00000	625.00000	5210.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	798
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 06 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRACHLORO-1,1,2,2 ETHANE
② Autre nom	1,1,2,2-TETRACHLOROETHANE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 150 PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES METAUX ET DES BASES.

Nom	TETRACHLORO-1,1,2,2 ETHANE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H2CL4	176.86		X			INCOLORE	CHLOROFORMIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
3.0	1.5866		-43.80	146.40		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	6.00	5.79				2.9000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES: PHOSGENE, CHLORURE D'HYDROGENE, MONOXYDE DE CARBONE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
SODIUM, POTASSIUM, ALUMINIUM EN POUDRE, ZINC, BASES FORTES, TETROXYDE D'AZOTE, DISULFURE DE DINITRO-2,4 PHENYLE; IL S'HYDROLYSE EN PRESENCE D'EAU.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: IRRITATION DES YEUX ET LARMOIEMENTS POSSIBLES; IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: VERTIGES, INCOORDINATION, NERVOSITE, NARCOSE; SI INGERE: VOMISSEMENTS, DIARRHEE, DOMMAGES AUX MUQUEUSES DES VOIES DIGESTIVES, NECROSE HEPATIQUE, PERTE DE CONSCIENCE, MORT POSSIBLE

(3) **Chroniques**: DERMATOSE POSSIBLE; VOMISSEMENTS, NAUSEES, DOULEURS A L'ESTOMAC, MAUX DE TETE, VERTIGES, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX; ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: NERVOSITE, INSOMNIE, TREMBLEMENTS DES MAINS ET DES PAUPIERES; LEUCOPENIE, ANEMIE: DOMMAGES HEPATIQUES (HEPATITE, CIRRHOSE) ET RENAUX

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
		CANCEROGENE SUSPECTE

(7) **Autres**: FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions**: SYNERGIE(EMBRYOTOXICITE): CHALEUR

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
5.00000	35.00000	10.00000	70.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	799
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRACHLORONAPHTALENE
② Autre nom	TETRACHLORONAPHTHALENE
③ Utilisation	ISOLANT ELECTRIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL OU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Suite à la page suivante

Nom	TETRACHLORONAPHTALENE

Premiers secours

EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EVITER TOUTE EXPOSITION ULTERIEURE.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C10H4CL4	265.94			X	CRISTALLIN	INCOLORE	AROMATIQUE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		1.6200	182.00	315.00		210.00

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES: PHOSGENE,CHLORURE D'HYDROGENE, MONOXYDE DE CARBONE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION DE LA PEAU
	③ Chroniques	CHLORACNE; DOMMAGES HEPATIQUES: FATIGUE, MAUX DE TETE, VERTIGES, PERTE D'APPETIT, URINE FONCEE, JAUNISSE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		4.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	800
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	83 03 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRACHLORURE D'ETAIN ANHYDRE
② Autre nom	TETRACHLORURE D'ETAIN
③ Utilisation	AGENT REDUCTEUR, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE JAMAIS VERSER D'EAU DANS CE PRODUIT.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TETRACHLORURE D'ETAIN ANHYDRE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL4SN	260.53		X		FUMANT	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	2.2320		-33.00	114.10		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	10.00	3.95					

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? L'EAU OU L'HUMIDITE LIBERE UN GAZ TOXIQUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? POTASSIUM, SODIUM, TEREBENTHINE, EAU
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX, PEAU
	(3) Chroniques	ERYTHEME CUTANE
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		4.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	801
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRACHLORURE D'ETAIN PENTAHYDRATE
② Autre nom	TIN TETRACHLORIDE PENTAHYDRATE
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. *NOTE: PRODUITS DE DECOMPOSITION: CHLORURE D'HYDROGENE, OXYDE STANNIQUE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS APPROPRIES

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TETRACHLORURE D'ETAIN PENTAHYDRATE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
EN CAS DE CONTACT AVEC LA PEAU, LAVER IMMEDIATEMENT ET ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU. EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H10CL405SN	350.58			X	CRISTALLIN	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			56.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						MISCIBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQU'EXPOSE A L'AIR, EMET UN PEU DE CHLORURE D'HYDROGENE ET UNE PLUS GRANDE QUANTITE LORSQUE CHAUFFE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
MATERIAUX ALCALINS.
LES SOLUTIONS AQUEUSES DE CE PRODUIT SONT ACIDES ET CORRODENT LES METAUX.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets — (2) Aigus	IRRITATION ET CORROSION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
Effets — (3) Chroniques	
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	2.00000 à 25° C		4.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	802
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRACHLORURE DE CARBONE
② Autre nom	CARBON TETRACHLORIDE
③ Utilisation	AGENT REFRIGERANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction NOTE: REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES. Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: PHOSGENE, CHLORURE D'HYDROGENE, CHLORE, MONOXYDE DE CARBONE, DIOXYDE DE CARBONE.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 300 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER A L'ABRI DES OXYDANTS ET DES METAUX.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TETRACHLORURE DE CARBONE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CCL4	153.84		X		CLAIR	INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
70.0	1.5850		-23.00	76.64		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	91.30	5.30				0.8000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? AU CONTACT DE FLAMMES OU DE SURFACES METALLIQUES CHAUDES, IL SE DECOMPOSE EN PHOSGENE ET CHLORURE D'HYDROGENE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? METAUX FINEMENTS DIVISES (SODIUM, POTASSIUM, MAGNESIUM, ALUMINIUM, ETC.): AGENTS OXYDANTS FORTS: REAGIT VIOLEMMENT AU CONTACT DE DIMETHYLFORMAMIDE A PLUS DE 65 DEGRES C.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION : PEAU (ERYTHEME, ROUGEUR, VESICATION), YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: ATTEINTE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, VERTIGES, INCOORDINATION, CONFUSION MENTALE, DIFFICULTE A RESPIRER: HEMORRAGIES ET OEDEME PULMONAIRE POSSIBLES (INHALATION): DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX: CONVULSIONS, ARYTHMIE, DEFAILLANCE CARDIAQUE ET MORT POSSIBLES
Effets	(3) Chroniques	POSSIBILITE DE CONJONCTIVITE ET DE TROUBLES VISUELS: MAUX DE TETE, VERTIGES, TROUBLES DE LA FONCTION HEPATIQUE (NAUSEES, ANOREXIE, FLATULENCES, VOMISSEMENTS, JAUNISSE),DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX: NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.0015 INTERACTION (SUITE): LE XYLENE POTENTIALISE L'HEPATOTOXICITE DE CE PRODUIT (CHEZ L'ANIMAL)
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	Tératogènes: — ; Mutagènes: — ; Cancérogènes: CANCEROGENE POSSIBLE
Effets	(7) Autres	EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		SYNERGIE: ETHANOL, ACETONE, ISOPROPANOL, METHANOL, BUTANOLS

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
10.00000	65.00000	20.00000	130.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	803
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 08 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRACHLORURE DE PLATINE
② Autre nom	PLATINUM TETRACHLORIDE
③ Utilisation	CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME SI CE PRODUIT EST IMPLIQUE DANS UN FEU
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TETRACHLORURE DE PLATINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL4PT	336.90			X	CRISTAUX	BRUN-ROUGE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.3000	370.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						587.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
EMET DES FUMEES TOXIQUES LORSQUE CHAUFFE A LA DECOMPOSITION (370 DEGRES C)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, lesquelles?

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: LARMOIEMENTS, SENSATION DE BRULEMENTS DES YEUX, PHOTOPHOBIE (POSSIBLE)

(3) Chroniques: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, ECOULEMENT NASAL, TOUX, SERREMENT DE POITRINE, RESPIRATION SIFFLANTE (TYPE ASTHMATI-FORME), DYSPNEE, CYANOSE: SENSIBILISATION: PEAU (URTICAIRE, ERUP-TIONS ECZEMATEURSES), POUMONS (ASTHME). LES REACTIONS ASTHMATIFORMES DISPARAISSENT IMMEDIATEMENT APRES LE RETRAIT DE L'EXPOSITION ALORS QUE LES DERMATITES PEUVENT PERSISTER PLUSIEURS JOURS

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.02000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	804
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise a jour	85 10 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRAFLUOROBORATE D'ARGENT
② Autre nom	SILVER TETRAFLUOROBORATE
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE, CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL OU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 500 MG/M3

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TETRAFLUOROBORATE D'ARGENT

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
AGBF4	194.68			X			

⑦ Limite de détection olfactive	⑧ Densité	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion	⑪ Point d'ébullition	⑫ Point d'éclair fermé	⑬ Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml		°C	°C	°C	°C

⑭ T° Auto-ignition	⑮ Tension de vapeur (20° C)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C)	㉑ Granulométrie
°C	mm					g/l	Microns

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ARGENT INORGANIQUES: IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, MEMBRANES MUQUEUSES
	③ Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'ARGENT INORGANIQUES: ARGYRIE POSSIBLE
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	2.50000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	805
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRAFLUOROBORATE DE NICKEL
② Autre nom	NICKEL FLUOROBORATE
③ Utilisation	PESTICIDE EXPERIMENTAL

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales
NE PAS UTILISER D'EAU. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TETRAFLUOROBORATE DE NICKEL

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
B2F8NI	232.33			X			

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						MISCIBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE FORTEMENT, LE PRODUIT SE DECOMPOSE. DE PLUS, IL ABSORBE L'HUMIDITE ET TEND A S'AGGLOMERER
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX: DERMATITE (NICKEL ITCH): SENSATION DE BRULURE ET DE DEMANGEAISON SUIVIE D'UN ERYTHEME ET D'ERUPTIONS NODULAIRES SUR LES DOIGTS, POIGNETS ET AVANT-BRAS, LES NODULES PEUVENT S'ULCERER, CETTE DERMATITE PEUT ETRE ACCOMPAGNEE DE FIEVRE QUI DISPARAIT GENERALEMENT AU BOUT D'UNE SEMAINE: SI INGERE: IRRITATION DE LA BOUCHE ET DE L'ESTOMAC AVEC NAUSEES ET VOMISSEMENTS
Effets	(3) Chroniques	SENSIBILISATION: DERMATITE ECZEMATEUSE LOCALISEE AU POINT DE CONTACT OU GENERALISEE (NEURODERMATITE), CETTE DERMATITE ALLERGIQUE DE CONTACT PERSISTE TRES LONGTEMPS APRES LE RETRAIT DE L'EXPOSITION: INFLAMMATION DES VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes: CANCEROGENE SUSPECTE
Effets	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	806
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRAFLUOROBORATE DE PLOMB
② Autre nom	LEAD TETRAFLUOROBORATE
③ Utilisation	CATALYSEUR, FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TETRAFLUOROBORATE DE PLOMB

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
B2F8PB	380.81			X	POUDRE CRISTALLINE		

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES ET GAZ TOXIQUES COMME LE FLUORURE D'HYDROGENE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
SE DECOMPOSE AU CONTACT D'ALCOOLS OU D'EAU; ACIDES (FORMATION D'ACIDE FLUORHYDRIQUE).

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: TROUBLES DIGESTIFS SEVERES: BRULURES OESOPHAGIENNES ET EPIGASTRIQUES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE OU CONSTIPATION; ATTEINTE DE L'ETAT GENERAL: PALEUR, AGITATION, COLLAPSUS, CONVULSIONS, CHOC; ATTEINTE HEPATO-RENALE; BLEUISSEMENT DES GENCIVES

(3) Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: FAIBLESSE, PERTE DE POIDS, LASSITUDE, INSOMNIE; TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX (CONSTIPATION, ANOREXIE, MALAISES ABDOMINAUX, COLIQUES); POLYNEUROPATHIE: FAIBLESSE DES MUSCLES DES POIGNETS; BLEUISSEMENT DES GENCIVES; NEPHROPATHIE; INFLAMMATIONS ARTICULAIRES; ANEMIE

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.15000 à 25° C		0.45000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	807
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 10 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRAFLUORURE DE SILICIUM
② Autre nom	TETRAFLUOROSILANE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

SI IMPLIQUE DANS UN FEU: FEUX MINEURS: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS. FEUX MAJEURS: MOUSSE. **NOTE: LE REFOULEMENT DU GAZ LIQUEFIE DANS LE CYLINDRE PEUT CAUSER UNE EXPLOSION.

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS. REFROIDIR A DISTANCE AVEC UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES. EVACUER LE PERSONNEL.

③ Fuites ou accidents

Mesures

METTRE UNE VENTILATION FORCEE.

Traitements des déchets

FERMER LA VALVE DU CYLINDRE ET RETOURNER AU FOURNISSEUR.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation

PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TETRAFLUORURE DE SILICIUM

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F4SI	104.06	X			FUMANT	INCOLORE	PIQUANT

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
1.0	0.0044			-86.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		3.57					

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE, IL EMET DES FUMEES CORROSIVES DE FLUORURES.
SI CHAUFFE A DECOMPOSITION, EMET DU FLUOR ET DU SILICIUM

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
EAU (LE DECOMPOSE EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES DE FLUORURE D'HYDROGENE), ALCOOLS, TRIMETHYLAMINE

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus:
CORROSION: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES;
SI INHALE (FORTE CONCENTRATION): OEDEME ET DOMMAGE PULMONAIRE, MORT POSSIBLE;
NOTE: LE PRODUIT SE DECOMPOSE EN EMETTANT DES VAPEURS TOXIQUES DE FLUORURE D'HYDROGENE AU CONTACT DES MEMBRANES MUQUEUSES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	808
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRAHYDROALUMINATE DE LITHIUM
② Autre nom	LITHIUM ALUMINUM TETRAHYDRIDE
③ Utilisation	AGENT REDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT OU AU CONTACT DE L'EAU.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction POUDRE DE GRAPHITE, CARBONATE DE CALCIUM EN POUDRE. NE PAS UTILISER D'EAU, D'AGENTS CHIMIQUES SECS, NI DE DIOXYDE DE CARBONE.
	Techniques spéciales PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. LES CONTENANTS PEUVENT EXPLOSER LORS D'UN INCENDIE.
③ Fuites ou accidents	Mesures VERSER LENTEMENT BUTANOL SEC JUSQU'A REACTION COMPLETE. VERSER EXCES D'EAU. NEUTRALISER AVEC ACIDE CHLORHYDRIQUE 6M. JETER A L'EGOUT AVEC EXCES D'EAU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UNE VISIERE ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. MANIPULER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION. NE PAS FUMER.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DES ACIDES, MATIERES OXYDANTES ET SOURCES D'IGNITION. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

Nom	TETRAHYDROALUMINATE DE LITHIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU PUIS DU LAIT.
NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN
ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H4ALLI	37.94			X	POUDRE CRISTALLINE	GRIS-BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		0.9200				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 125 DEGRES C AVEC FORMATION D'ALUMINIUM,
D'HYDRURE DE LITHIUM ET D'HYDROGENE (GAZ INFLAMMABLE).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AU CONTACT D'AIR HUMIDE, D'EAU, IL Y A FORMATION D'HYDROXYDE
DE LITHIUM ET D'HYDROGENE; ACIDES (DEGAGEMENT D'HYDROGENE);
AGENTS OXYDANTS, ALCOOLS, ETHER DIETHYLIQUE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: CORROSION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES MUQUEUSES

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	2.00000 à 25° C		à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	809
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 03 27

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRAHYDROFURANE
② Autre nom	TETRAHYDROFURANNE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
	Techniques spéciales: ARROSER D'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU. PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. UTILISER L'EAU POUR DISPERSER LES VAPEURS ININFLAMMEES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 20,000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES OXYDANTES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Suite à la page suivant

Nom	TETRAHYDROFURANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU ET FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H8O	72.12		X		VOLATIL	INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
2.5	0.8892		-108.50	67.00	-14.50	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
321	114.00	2.50	2.0	0.1		300.0000	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
PEUT FORMER DES PEROXYDES ORGANIQUES SI EXPOSE A L'AIR OU LA LUMIERE. SI CHAUFFE A DECOMPOSITION, EMET FUMEES TOXIQUES.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS, ALLIAGES ALUMINIUM-LITHIUM, HYDROXYDE DE SODIUM, HYDROXYDE DE POTASSIUM, HYDRURE DE LITHIUM ET D'ALUMINIUM, HYDRURE DE SODIUM ET D'ALUMINIUM

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES. SI INHALE: NAUSEES, VERTIGES, VOMISSEMENTS, MAUX DE TETE, EFFETS NARCOTIQUES TELS QUE SOMNOLENCE, DIMINUTION DE LA VIGILANCE, JUGEMENT ALTERE, DIMINUTION DU TEMPS DE REACTION

(3) Chroniques: ASSECHEMENT DE LA PEAU

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ (à 25° C)	ppm	mg/m³ (à 25° C)
200.00000	590.00000	250.00000	735.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	810
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRAMETHYLSUCCINONITRILE
② Autre nom	SUCCINIC ACID TETRAMETHYL DINITRILE
③ Utilisation	INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT OU EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales	PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		[x] Voies respiratoires [ ] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 5 PPM
⑤ Manipulation		VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	TETRAMETHYLSUCCINONITRILE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H12N2	136.19			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.0700		170.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE SUBLIME AU POINT DE FUSION
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU
Effets	(2) Aigus	IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES; MAUX DE TETE, NAUSEES, CONVULSIONS, COMA, MORT POSSIBLE
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
0.50000	3.00000	2.00000	9.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	811
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 05 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRANITRATE DE ZIRCONIUM
② Autre nom	NITRIC ACID, ZIRCONIUM(4+) SALT
③ Utilisation	AGENT OXYDANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
AU CONTACT DE SUBSTANCES ORGANIQUES.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SOMBRE, A L'ABRI DES METAUX.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TETRANITRATE DE ZIRCONIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR
SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
N4012ZR	339.26			X	CRISTALLIN	BLANC	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'O-XYDES D'AZOTE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? ACIDES FORTS, AGENTS REDUCTEURS. SUBSTANCES ORGANIQUES (RIS-QUE DE FEUX & D'EXPLOSIONS). METAUX (CORROSION).
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DU NITRATE DE ZIRCONIUM PENTAHYDRATE: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; SI INHALE: TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES; SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS NOTE: LES NITRATES PEUVENT SE TRANSFORMER EN NITRITES DANS LES VOIES DIGESTIVES (DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL, METHEMO-GLOBINE, ANOXIE, MORT POSSIBLE)
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ 5.00000 à 25° C	ppm	mg/m³ 10.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	812
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 03 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRANITRATE DE ZIRCONIUM PENTAHYDRATE
② Autre nom	ZIRCONIUM NITRATE, PENTAHYDRATE
③ Utilisation	AGENT OXYDANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CONTACT DE SUBSTANCES ORGANIQUES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SOMBRE, A L'ABRI DES METAUX.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TETRANITRATE DE ZIRCONIUM PENTAHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR
SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
H10N4017ZR	429.32			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20 °C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						MISCIBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
HYGROSCOPIQUE.CHAUFFE A LA DECOMPOSITION (100C), IL EMET DES FUMEES TOXIQUES D'OXYDES D'AZOTE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, ACIDES FORTS. SUBSTANCES ORGANIQUES (RISQUE DE FEUX OU D'EXPLOSION). METAUX (CORROSION).

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
SI INHALE: TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES: SI INGERE: NAUSEES, VOMISSEMENTS
NOTE: LES NITRATES PEUVENT SE TRANSFORMER EN NITRITES DANS LES VOIES DIGESTIVES (DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL, METHEMOGLOBINE, ANOXIE, MORT POSSIBLE)

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

1091 (88-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	813
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRANITROMETHANE
② Autre nom	METHANE, TETRANITRO-
③ Utilisation	EXPLOSIF, PROPERGOL

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
EN CONTACT AVEC DES SUBSTANCES ORGANIQUES ET D'UN CHOC OU D'UNE FRICTION.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents
Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [X] Autres HDVS: 5 PPM

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
EVITER LE CHOC ET LE FROTTEMENT.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITIO

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TETRANITROMETHANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CN4O8	196.04		X			INCOLORE	PIQUANTE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	1.6229	1.6400	13.80	126.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	8.40	6.80				INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? EXPLOSE AU CHOC OU EN PRESENCE DE MATIERES ORGANIQUES COMBUSTIBLES A L'HUMIDITE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? HYDROCARBONES, ALCALINS, METAUX
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION SEVERE ET CORROSION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES; INDUCTION DE METHEMOGLOBINE: ANOXIE CARACTERISEE PAR UNE CYANOSE DES LEVRES, DU NEZ ET DES LOBES D'OREILLES, MAUX DE TETE, FATIGUE, VERTIGES, FAIBLESSE, DYSPNEE; PERTURBATION DES FONCTIONS PULMONAIRES, OEDEME PULMONAIRE; ANIMAL: DOMMAGES HEPATIQUES
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1.00000	8.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	814
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRAOXYDE DE PLOMB
② Autre nom	OXYDE DE PLOMB ROUGE
③ Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUE OU VERRE, AGENT ANTI-CORROSIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERES REDUCTRICES.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.
CONSERVER A L'ABRI DES METAUX.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TETRAOXYDE DE PLOMB

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU, FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O4PB3	685.60			X	CRISTALLIN	ROUGE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		9.1000				

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volumes)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION (PLUS DE 500 DEGRES C), DEGAGEMENT D'OXYGENE ET EMISSION DE FUMEES TOXIQUES DE PLOMB

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
REAGIT VIOLEMMENT AVEC LES METAUX TELS QUE LE ZINC ET L'ALUMINIUM; AGENTS REDUCTEURS; MATIERES ORGANIQUES; EMET DU CHLORE EN PRESENCE D'ACIDE CHLORHYDRIQUE CHAUD

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets:

(2) Aigus: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: TROUBLES DIGESTIFS GRAVES: BRULURES OESOPHAGIENNES ET EPIGASTRIQUES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE OU CONSTIPATION; ATTEINTE DE L'ETAT GENERAL: PALEUR, AGITATION, COLLAPSUS, CONVULSIONS, CHOC; ATTEINTE HEPATO-RENALE; BLEUISSEMENT DES GENCIVES

(3) Chroniques: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE PLOMB INORGANIQUES: FAIBLESSE, PERTE DE POIDS, LASSITUDE, INSOMNIE; TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX (CONSTIPATION), ANOREXIE, MALAISES ABDOMINAUX, COLIQUES; POLYNEUROPATHIE: FAIBLESSE DES MUSCLES ET DES POIGNETS; BLEUISSEMENT DES GENCIVES; NEPHROPATHIE; INFLAMMATIONS ARTICULAIRES, ANEMIE

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.15000		0.45000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	815
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRATHIOCYANODIAMMONOCHROMATE D'AMMONIUM MONOHYDRATE
② Autre nom	AMMONIUM REINECKATE MONOHYDRATE
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TETRATHIOCYANODIAMMONOCHROMATE D'AMMONIUM MONOHYDRATE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C4H12CRN7OS4	354.47			X	CRISTALLIN	ROUGE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 270 DEGRES C; EN SOLUTION AQUEUSE, IL SE DECOMPOSE EN LIBERANT DE L'ACIDE CYANHYDRIQUE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
EN PRESENCE D'ALCOOLS BOUILLANTS, IL SE DECOMPOSE EN LIBERANT DE L'ACIDE CYANHYDRIQUE.

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	
Effets — (2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE
Effets — (3) Chroniques	
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25° C		à 25°C

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	816
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	84 12 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETROXYDE DE MANGANESE
② Autre nom	TETROXYDE DE TRIMANGANESE
③ Utilisation	FABRICATION DE MANGANESE METALLIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?	
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques speciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets	POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres	
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.	
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TETROXYDE DE MANGANESE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
MN3O4	228.81			X	POUDREUX	BRUN	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	4.8560					

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — [X] Oui [ ] Non — Si non, dans quelles conditions?

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
EN PRESENCE D'ACIDE CHLORHYDRIQUE, IL Y A FORMATION DE CHLO-
RE

㉔ **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

② Aigus:

③ Chroniques: MANGANISME:PREMIER STADE:MAUX DE TETE, TROUBLES DU SOMMEIL, FAIBLES-SE DANS LES JAMBES, IRRITABILITE, APATHIE, ANOREXIE; DEUXIEME STADE: RIRE INCONTROLABLE, EUPHORIE, ACTES IMPULSIFS, PERTE DE MEMOIRE, CONFUSION MENTALE, AGRESSIVITE, HALLUCINATIONS; TROISIEME STADE: TROUBLES DE LA PAROLE, DE LA DEMARCHE & DE L'ECRITURE, TREMBLEMENTS, AKINESIE, SYNDROME DE TYPE PARKINSONNIEN (PARKINSON MANGANIQUE)

④ Tératogènes	⑤ Mutagènes	⑥ Cancérogènes

⑦ Autres: DIMINUTION DU NOMBRE DE SPERMATOZOIDES CHEZ L'HUMAIN.

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	1.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	817
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 03 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	TETRYL
② Autre nom	N-METHYL N,2,4,6-TETRANITROBENZENAMINE
③ Utilisation	EXPLOSIF, AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN CONTACT AVEC DES SUBSTANCES ORGANIQUES ET D'UN CHOC OU D'UNE FRICTION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. DES FUMEES D'OXYDES DE CARBONE ET D'OXYDES D'AZOTE PEUVENT SE DEGAGER LORS D'UN INCENDIE
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER LE CHOC ET LE FROTTEMENT.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DE TOUTE SOURCE D'IGNITION

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TETRYL

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H5N5O8	287.15			X	CRISTALLIN	JAUNE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.5700	131.00	187.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	1.00					INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
IL EXPLOSE SI CHAUFFE A 187 DEGRES CELSIUS OU SI SOUMIS A UN CHOC OU UNE FRICTION

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
MATIERES OXYDABLES: IL REAGIT VIOLEMMENT AVEC L'HYDRAZINE

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION: PEAU, YEUX;
EFFETS CHRONIQUES: IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, TOUX, RENIFLEMENTS, BRULEMENTS ET DEMANGEAISONS DES VOIES RESPIRATOIRES, SAIGNEMENTS DE NEZ; OEDEME GENERALISE AVEC OBSTRUCTION PARTIELLE DE LA TRACHEE; DERMATITE DE CONTACT ALLERGIQUE (SENSIBILISATION) EVOLUANT VERS L'ERYTHEME OU L'OEDEME SURTOUT AU NIVEAU

(3) Chroniques:
DU VISAGE ET DU COU, DEMANGEAISONS AUTOUR DES YEUX, ERUPTIONS CUTANEES; COLORATION JAUNE DES PAUMES, DE LA FIGURE, DU COU ET DES CHEVEUX; IRRITABILITE, FATIGUE, MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, INSOMNIE; ANEMIE, DEPRESSION DE LA MOELLE OSSEUSE; CONJONCTIVITE, KERATITE ET EPAISSISSEMENT DE LA CORNEE; DOMMAGES HEPATIQUES POSSIBLES

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	1.50000		3.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	818
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 18

Identification et utilisation du produit

① **Nom**	THALLIUM
② **Autre nom**	
③ **Utilisation**	FABRICATION D'ALLIAGES, INSECTICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① **Inflammabilité**	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.
② **Feu ou explosion**	Moyens d'extinction:
	Techniques spéciales:
③ **Fuites ou accidents**	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ **Équipements de protection pour:**	[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ **Manipulation**	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ **Entreposage**	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	THALLIUM

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
TL	204.37			X	MALEABLE	GRIS	INODORE

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
	11.8500		303.50	1457.00		

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20° C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI EXPOSE A L'AIR, IL S'OXYDE.
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? FLUOR
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	2 Aigus	DECOLORATION ET PERTE DES CHEVEUX; DOULEURS ABDOMINALES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, PERTE DE POIDS ET D'APPETIT; DOULEURS AUX ARTICULATIONS ET AUX JAMBES; FATIGUE, TREMBLEMENTS, IRRITABILITE, CONVULSIONS, NEUROPATHIE PERIPHERIQUE; OEDEME PULMONAIRE
	3 Chroniques	SENSIBILISATION: PEAU; DESORDRE ENDOCRINIEN; INCOORDINATION, PARALYSIE DES EXTREMITES; PSYCHOSE
	4 Tératogènes	5 Mutagènes: 6 Cancérogènes:
	7 Autres	
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ à 25° C	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ à 25° C
	0.10000		

1091 (80-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	819
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	THALLIUM, CHLORURE DE
② Autre nom	MONOCHLORURE DE THALLIUM
③ Utilisation	CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 20 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	THALLIUM, CHLORURE DE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CLTL	239.85			X	POUDREUX	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		7.0000	430.00	720.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						3.8000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SENSIBLE A LA LUMIERE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? FLUOR, POTASSIUM
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES SOLUBLES DE THALLIUM: INGESTION: NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, DOULEURS ABDOMINALES, HEMORRAGIES GASTRO-INTESTINALES; STRABISME, NEVRITE PERIPHERIQUE, DOULEURS, FAIBLESSE ET PARESTHESIE DANS LES JAMBES, TREMBLEMENTS, DOULEURS THORACIQUES; CHUTE SEVERE DES POILS ET DES CHEVEUX (DELAI DE 2 A 3 SEMAINES); PROSTRATION, TACHYCARDIE, CONFUSION MENTALE OU DELIRE
	(3) Chroniques	EFFETS AIGUS (SUITE): TROUBLES RESPIRATOIRES ET CIRCULATOIRES, MORT; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX; ATTEINTE NEUROLOGIQUE PERMANENTE POSSIBLE: TROUBLES MENTAUX, ATAXIE, TREMBLEMENTS EFFETS CHRONIQUES: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES SOLUBLES DE THALLIUM: FATIGUE, ANOREXIE, DOULEURS DANS LES JAMBES, CHUTE DES CHEVEUX, TROUBLES VISUELS
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.10000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	820
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	THIOCYANATE MERCURIQUE
② Autre nom	THIOCYANATE DE MERCURE(II)
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PYROTECHNIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

Techniques speciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	THIOCYANATE MERCURIQUE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2HGN2S2	316.77			X	POUDRE	BLANCHE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						0.6900	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A ENVIRON 165 DEGRES C ET EMET DES FUMEES ET GAZ TOXIQUES: AZOTE, MERCURE, OXYDES DE SOUFRE ET D'AZOTE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES, EAU BOUILLANTE (LE DECOMPOSE).

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme**: VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS MERCURIQUES INORGANIQUES: IRRITATION LOCALE ET INFLAMMATION DES MEMBRANES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES ET DIGESTIVES, NAUSEES, MAUX DE TETE, DOULEURS ABDOMINALES, DIARRHEE, GOUT METALLIQUE: NEPHROTOXIQUE: OLIGURIE, ANURIE, ALBUMINURIE

(3) **Chroniques**: ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS DE MERCURE INORGANIQUES: INFLAMMATION DE LA MUQUEUSE BUCCALE, SALIVATION EXCESSIVE, ULCERATION DE LA CAVITE BUCCALE: NEPHROTOXICITE: MERCURIALENTIS (COLORATION JAUNE-BRUNATRE DU CRISTALLIN)

(4) **Tératogènes**: — (5) **Mutagènes**: — (6) **Cancérogènes**:

(7) **Autres**: HUMAIN: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

(8) **Interactions**:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.05000		0.15000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	821
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	THIRAM
② Autre nom	THIRAME
③ Utilisation	INSECTICIDE, FONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT OU EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, AGENTS CHIMIQUES SECS Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: DISULFURE DE CARBONE, OXYDES DE CARBONE, OXYDES DE SOUFRE, OXYDES D'AZOTE.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1500 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES, DES ACIDES ET DES BASES.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	THIRAM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H12N2S4	240.44			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.2900	140.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE LORS D'UNE EXPOSITION PROLONGEE A L'AIR, A LA CHALEUR OU A L'HUMIDITE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS: SE DECOMPOSE RAPIDEMENT AU CONTACT D'ACIDES OU D'ALCALIS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES; EXPOSITION PRECEDEE OU SUIVIE D'INGESTION D'ALCOOL ETHYLIQUE: VASODILATATION CUTANEE (ROUGEURS), ERYTHEME, PRURIT, URTICAIRE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, MAUX DE TETE, FAIBLESSE, HEPATOMEGALIE
	(3) Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU: DERMATITE (ECZEMA DES MAINS, DES AVANT-BRAS ET DES PIEDS); LARMOIEMENTS, PHOTOPHOBIE, CONJONCTIVITE, TROUBLES VISUELS, TOUX, DOULEURS THORACIQUES, TACHYCARDIE, LESIONS CUTANEES, SAIGNEMENT DE NEZ, ATTEINTE CARDIAQUE, TROUBLES HEPATIQUES, FAIBLESSE ET AUGMENTATION DU VOLUME DE LA THYROIDE POSSIBLES
	(4) Tératogènes	TERATOGENE POSSIBLE — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	
(8) Interactions		ANTABUSE (SYNERGIE): ETHANOL, PARALDEHYDE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	822
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 04 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	TITANE, BIOXYDE DE
② Autre nom	DIOXYDE DE TITANE
③ Utilisation	FABRICATION DE PEINTURES, COLORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
SI IMPLIQUE DANS UN FEU: EAU, MOUSSE, MOUSSE D'ALCOOL, AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
ENFOUIR LES DECHETS.

④ Équipements de protection pour: ☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS: CUIR OU CAOUTCHOUC

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivant

Nom	TITANE, BIOXYDE DE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2TI							

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	
	(3) Chroniques	IRRITATION: POUMONS: FIBROSE PULMONAIRE BENIGNE POSSIBLE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	823
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 09 14

Identification et utilisation du produit

① Nom	TOLUENE
② Autre nom	TOLUOL
③ Utilisation	SOLVANT POUR PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION D'EXPLOSIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI EXPOSE A TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU PULVERISEE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS,MOUSSE. NOTE: LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNI-TION ET PROVOQUER UN RETOUR DE FLAMMES.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES. ILS PEUVENT SE RUPTURER DURANT UN INCENDIE.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 2000 PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TOLUENE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H8	92.15		X		TRANSPARENT	INCOLORE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
2.0	0.8660		-95.00	110.60	4.40	13.00

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
508	22.00	3.14	1.4			0.5303	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES (OXYDES DE CARBONE).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS, TETROXYDE D'AZOTE, TETRANITROMETHANE
PERCHLORATE D'ARGENT, ACIDE NITRIQUE, ACIDE SULFURIQUE,
DICHLORO-1,3 DIMETHYL-5,5 IMIDAZOLIDINDIONE-2,4

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme:** VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus:** IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES: STIMULO-DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: FATIGUE, SOMNOLENCE, MAUX DE TETE, FAIBLESSE MUSCULAIRE, PARESTHESIE CUTANEE, INCOORDINATION, DILATATION DES PUPILLES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, INSOMNIE, CONFUSION MENTALE, SENSATION D'IVRESSE, VERTIGE, EUPHORIE, HALLUCINATIONS VISUELLES AUDITIVES, NARCOSE, INCONSCIENCE, CONVULSIONS ET MORT POSSIBLES

(3) **Chroniques:** ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU: DEGENERESCENCE CEREBELLEUSE: ATAXIE, TREMBLEMENTS, NYSTAGMUS, TROUBLES D'ELOCUTION ET D'AUDITION, VISION REDUITE, ALTERATION DE LA COORDINATION, TROUBLES DE CONCENTRATION ET DE MEMOIRE, PSYCHOSE, DEPENDANCE PSYCHOLOGIQUE.
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE: 0.0026

(4) **Tératogènes:** — (5) **Mutagènes:** — (6) **Cancérogènes:**

(7) **Autres:** EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.

(8) **Interactions:**

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
100.00000	375.00000	150.00000	560.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	824
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	TOLUIDINE (ORTHO-)
② Autre nom	METHYL-1 AMINO-2 BENZENE
③ Utilisation	FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. DES FUMEES D'OXYDES D'AZOTE ET DE CARBONE PEUVENT SE DEGAGER LORS D'UN INCENDIE. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SOMBRE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TOLUIDINE (ORTHO-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C7H9N	107.15		X			JAUNE PALE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.3	0.9984		-14.70	200.20	85.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
482		3.69	1.5			15.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI EXPOSE A L'AIR OU A LA LUMIERE, IL DEVIENT BRUN-ROUX; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDES FORTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU ET DES YEUX; POSSIBILITE D'HEMATURIE; INHALATION DES VAPEURS (SI CHAUFFE): IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES; ANIMAL: DOMMAGES AUX YEUX; INGESTION: CYANOSE (METHEMOGLOBINEMIE), ERYTHROPENIE, RETICULOCYTOSE

(3) Chroniques: ANIMAL: SI INGERE: ANEMIE, ATTEINTE DE LA VESSIE

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes: CANCEROGENE POSSIBLE

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
5.00000	22.00000	10.00000	44.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	825
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 12 17

Identification et utilisation du produit

① Nom	TREMOLITE
② Autre nom	AMIANTE TREMOLITE
③ Utilisation	FABRICATION DE PEINTURES ET DE CERAMIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation		PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TREMOLITE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
				X	FIBREUX	BLANC/VERT	INODORE

(7) Limite de détection olfactive	(8) Densité	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion	(11) Point d'ébullition	(12) Point d'éclair fermé	(13) Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml	3.0500	°C	°C	°C	°C

(14) T° Auto-ignition	(15) Tension de vapeur (20°C)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20°C)	(21) Granulométrie
°C	mm					g/l	Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE FORTEMENT.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☒ Non Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	
	(3) Chroniques	AMIANTOSE POSSIBLE (FIBROSE NON NODULAIRE SITUEE SURTOUT DANS LA MOITIE INFERIEURE DU POUMON) NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL (AMIANTE)
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	826
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 11

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIBROMURE D'ANTIMOINE
② Autre nom	ANTIMONY TRIBROMIDE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TRIBROMURE D'ANTIMOINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BR3SB	361.51			X	DELIQUESCENT	JAUNE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		4.1480	96.60	280.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI EXPOSE A LA LUMIERE, IL SE DECOMPOSE; SI CHAUFFE FORTEMENT, IL PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? IL SE DECOMPOSE AU CONTACT D'EAU OU D'ALCOOLS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION SEVERE DE LA PEAU ET DES YEUX; L'INHALATION DES POUSSIERES DE CE PRODUIT CAUSE UNE IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES
	(3) Chroniques	CONJONCTIVITE, DERMATITE, KERATITE, ULCERATION DE LA CLOISON NASALE, PNEUMONITE PAR ANALOGIE A LA TOXICITE DU TRICHLORURE D'ANTIMOINE: GOUT METALLIQUE, PERTE DE POIDS, TROUBLES OLFACTIFS
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	827
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRICHLORETHYLENE
② Autre nom	TRICHLOROETHYLENE
③ Utilisation	SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES, AGENT REFRIGERANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction BRUME D'EAU, AGENT CHIMIQUE SEC, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE REFROIDIR AU MOYEN D'UNE BRUME D'EAU LES CONTENANTS EXPOSES. NB: PRATIQUEMENT ININFLAMMABLE; NFPA DECLARE: PT. ECLAIR 32.2C Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, LE PRODUIT EMET: DU CHLORE, DU CHLORURE D'HYDROGENE, DU PHOSGENE ET DES OXYDES DE CARBONE.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

Suite à la page suivante

Nom	TRICHLORETHYLENE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2HCL3	131.40		X		FLUIDE	INCOLORE	CHLOROFORMIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
20.0	1.4649		-73.00	87.10		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
420	58.00	4.53	8.0			1.0000	

(22) Stabilité — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE LENTEMENT A LA LUMIERE EN PRESENCE D'HUMIDITE. CHAUFFE A 120C, IL EMET DES FUMEES DE CHLORURE D'HYDROGENE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
PEUT REAGIR VIOLEMMENT AVEC: ALCALIS, ACIDE PERCHLORIQUE, ALUMINIUM, BARYUM, LITHIUM, SODIUM, MAGNESIUM, TITANE, TETROXYDE D'AZOTE, NITRATE DE POTASSIUM ET L'OXYGENE (GAZ OU LIQ'

(24) Polymérisation — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: FATIGUE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, PSEUDO-EBRIETE, INCOORDINATION, CONFUSION, INCONSCIENCE: TACHYCARDIE, MORT PAR ARRET CARDIAQUE OU FIBRILLATION VENTRICULAIRE; PERTURBATIONS SENSORIELLES; POSSIBILITE D'HEPATO ET DE NEPHROTOXICITE

(3) Chroniques: DERMATOSE; FATIGUE, MAUX DE TETE, VERTIGES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, TREMBLEMENTS, INSOMNIE, NEURASTHENIE: BRADYCARDIE: TROUBLES SENSORIELS: PARALYSIE DIGITALE TRANSITOIRE: TOXICOMANIE: INTERACTION:MEDICAMENTS SYMPATHOMIMETIQUES (AUGMENTATION DES ARYTHMIES CARDIAQUES): INTOLERANCE A L'ETHANOL: ANIMAL:POTENTIALISE L'HEPATOTOXICITE:ACETONE, ALCOOL ISOPROPYLIQUE, PHENOBARBITAL, CCL4, METHYL-3 CHOLANTHRENE

(4) Tératogènes	(5) Mutagènes	(6) Cancérogènes
		CANCEROGENE SUSPECTE

(7) Autres: TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE (HUMAIN). FOETOTOXIQUE (ANIMAL).

(8) Interactions: SYNERGIE:DISULFIRAM, WARFARIN (POTENTIALISE L'EFFET ANTICOAGULANT)

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
100.00000	535.00000	150.00000	800.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	828
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRICHLORO-1,1,1 ETHANE
② Autre nom	METHYL CHLOROFORM
③ Utilisation	AGENT NETTOYANT A SEC, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES VAPEURS OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE.
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. PRODUITS DE DECOMPOSITION: PHOSGENE, CHLORURE D'HYDROGENE, MONOXYDE DE CARBONE.
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES. ENTREPOSER DANS DES RECIPIENTS D'ACIER INOXYDABLE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRICHLORO-1,1,1 ETHANE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H3CL3	133.41		X			INCOLORE	CHLOROFORME

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
400.0	1.3390		-30.41	74.10		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	100.00	4.60	7.0			0.7000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? S'HYDROLYSE EN PRESENCE D'EAU: SE DECOMPOSE LORSQUE CHAUFFE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, METAUX FINEMENT DIVISES (ALUMINIUM, MAGNESIUM, SODIUM, POTASSIUM, ETC.)
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION DE LA PEAU ET DES MUQUEUSES: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL : MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, FATIGUE, FAIBLESSE, INCOORDINATION,PARESTHESIE, ATAXIE, DEPRESSION RESPIRATOIRE, ANESTHESIE, NARCOSE (INTOXICATION GRAVE); HYPOTENSION, BRADYCARDIE; HEMATURIE ET DOMMAGES HEPATIQUES POSSIBLES
Effets (3) Chroniques	DERMATOSE POSSIBLE (ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU) ANIMAL : INHALATION : ATTEINTE PULMONAIRE POSSIBLE NOTE : LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST 0.003
(4) Tératogènes	
(5) Mutagènes	
(6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
350.00000	1900.00000	440.00000	2380.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	829
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRICHLORO-1,1,2 ETHANE
② Autre nom	1,1,2-TRICHLOROETHANE
③ Utilisation	SOLVANT DE GRAISSES, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 500 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivant

Nom	TRICHLORO-1,1,2 ETHANE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C2H3CL3	133.42		X			INCOLORE	CHLOROFORMIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
16.0	1.4416		-36.50	113.50		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	19.00	4.60	6.0			5.0000	

(22) Stabilité — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION,EMET DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURE D'HYDROGENE, PHOSGENE ET MONOXYDE DE CARBONE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances) — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, METAUX ACTIFS FINEMENT DIVISES (SODIUM, POTASSIUM, ALUMINIUM, MAGNESIUM, ETC.)

(24) Polymérisation — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
EXPOSITION AUX VAPEURS : POSSIBILITE D'IRRITATION DES YEUX ET DES MUQUEUSES ET DE NARCOSE;
ANIMAL : DOMMAGES CUTANES AU CONTACT PROLONGE; DOMMAGES HEPATIQUES ET RENAUX; MORT (INTOXICATION GRAVE)

(3) Chroniques:
FISSURATION DE LA PEAU ET ERYTHEME POSSIBLES AU CONTACT DU PRODUIT;
EXPOSITION AUX VAPEURS : POSSIBILITE DE TROUBLES GASTRIQUE, D'ATTEINTE RENALE ET DE DOMMAGES PULMONAIRES
NOTE : LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.004

(4) Tératogènes		(5) Mutagènes		(6) Cancérogènes	

(7) Autres:

(8) Interactions: ACETONE: AUGMENTE L'HEPATOTOXICITE CHEZ L'ANIMAL

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
10.00000	45.00000	20.00000	90.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	830
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 12 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRICHLORO-1,1,2 TRIFLUORO-1,2,2 ETHANE
② Autre nom	1,1,2-TRICHLORO-1,2,2-TRIFLUOROETHANE
③ Utilisation	AGENT REFRIGERANT, AGENT DE NETTOYAGE A SEC

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE
	Techniques spéciales VAPORISER D'EAU FROIDE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 4500PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRICHLORO-1,1,2 TRIFLUORO-1,2,2 ETHANE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C2CL3F3	187.39		X		VOLATIL	INCOLORE	ETHERE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
44.6	1.5760	1.5500	-35.00	47.70		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
680	284.00	2.39				INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURES ET DE FLUORURES.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? POUDRE D'ALUMINIUM, CALCIUM, BARYUM, LITHIUM, ZINC, MAGNESIUM, BERYLLIUM, ALLIAGES DE SODIUM-POTASSIUM, TITANE, SAMARIUM
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION: YEUX, GORGE; DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: SOMNOLENCE, PERTE DE COORDINATION ET DE CONCENTRATION: ARYTHMIE CARDIAQUE (INTOXICATION GRAVE)
	③ Chroniques	DERMITE POSSIBLE
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
1000.00000	7600.00000	1250.00000	9500.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	831
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRICHLORO-1,2,3 PROPANE
② Autre nom	ALLYL TRICHLORIDE
③ Utilisation	SOLVANT DE GRAISSES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE MODEREMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU, MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRICHLORO-1,2,3 PROPANE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C3H5CL3	147.44		X			INCOLORE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.3888	1.4000	-14.70	156.85	73.30	78.90

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
304	3.40	5.00	3.2			INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURES.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, BASES FORTES, METAUX ACTIFS (SODIUM, POTASSIUM, BERYLLIUM, ETC.)
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU
Effets	② Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: SONMOLENCE, NARCOSE (INTOXICATION SEVERE): DOMMAGES HEPATIQUES
	③ Chroniques	
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
50.00000	300.00000	75.00000	450.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	832
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRICHLORO-1,2,4 BENZENE
② Autre nom	1,2,4-TRICHLOROBENZENE
③ Utilisation	INSECTICIDE, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres GANTS PROTECTEURS
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE ET A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRICHLORO-1,2,4 BENZENE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H3CL3	181.46		X		TRANSPARENT	INCOLORE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
3.2	1.4540		17.00	213.00	110.00	

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
571		6.26	2.5			INSOLUBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES D'OXYDES DE CARBONE, DE PHOSGENE ET DE CHLORURE D'HYDROGENE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS.

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES (EXPOSITION AUX VAPEURS); IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU; HEMORRAGIE PULMONAIRE POSSIBLE

(3) Chroniques: ANIMAL : ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU, DERMATOSES;
INHALATION : ATTEINTES HEPATIQUES ET RENALES REVERSIBLES;
ADMINISTRATION ORALE : LETHARGIE, PERTE DE POIDS, TREMBLEMENTS (INTOXICATION GRAVE)

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
5.00000	40.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	833
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRICHLORONAPHTALENE
② Autre nom	TRICHLORONAPHTHALENE
③ Utilisation	ISOLANT ELECTRIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENT CHIMIQUES SECS
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRICHLORONAPHTALENE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C10H5CL3	231.51			X		JAUNE PALE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		1.5800	92.78	334.00		200.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES TOXIQUES: MONOXYDE DE CARBONE, PHOSGENE, CHLORURE D'HYDROGENE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS FORTS

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: DERMATITE ACNEIFORME POSSIBLE: DEMANGEAISONS, ECZEMA ET FOLLICULITE LOCALISES AU VISAGE ET AUX OREILLES

(3) Chroniques: POSSIBILITE D'ANOREXIE, DE NAUSEES ET DE VERTIGES; ATTEINTE HEPATIQUE POSSIBLE

(4) Tératogènes: — (5) Mutagènes: — (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	834
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRICHLORURE D'INDIUM
② Autre nom	INDIUM TRICHLORIDE
③ Utilisation	AGENT DE PLACAGE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TRICHLORURE D'INDIUM

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL3IN	221.18			X	DELIQUESCENT	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.4600	586.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						1268.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? COMMENCE A SE SUBLIMER A 300 DEGRES C.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE DES YEUX
	(3) Chroniques	ANIMAL (INGESTION): RETARD DE CROISSANCE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.10000 à 25° C		0.30000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	835
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIDYMITE
② Autre nom	TRIDYMITE (SILICE CRISTALLINE)
③ Utilisation	FABRICATION DE CERAMIQUES OU DE VERRES, AGENT ABRASIF

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRIDYMITE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2SI	60.10			X		INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
LORSQUE CHAUFFE VERS 1470 DEGRES C. IL SE TRANSFORME EN CRISTOBALITE (UNE AUTRE FORME DE SILICE CRISTALLINE)

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS COMME LE FLUOR, LE TRIFLUORURE DE CHLORE, LE TRIOXYDE DE MANGANESE, LE DIFLUORURE D'OXYGENE ETC. PEUVENT CAUSER UN INCENDIE. ACIDE FLUORHYDRIQUE

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES; POSSIBILITE DE TROUBLES VISUELS
NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL

(3) Chroniques:
PNEUMOCONIOSE POSSILBE (SANS LESION PULMONAIRE). L'APPARITION D'UNE PNEUMOCONIOSE PEUT DEPENDRE DE LA GRANULOMETRIE DES PARTICULES. L'INHALATION CHRONIQUE DES PARTICULES DE CE PRODUIT PEUT PROVOQUER LA SILICOSE, UNE AFFECTION BRONCHO-PULMONAIRE GRAVE, DONT LES PRINCIPAUX SYMPTOMES SONT LA TOUX ET DES TROUBLES RESPIRATOIRES (RESPIRATION BRUYANTE, DYSPNEE, INSUFFISANCE RESPIRATOIRE, ESSOUFFLEMENT)

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	836
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIETHYLAMINE
② Autre nom	N,N-DIETHYLETHANAMINE
③ Utilisation	AGENT DESHYDRATANT, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMENT
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS, MOUSSE D'ALCOOL, EAU PULVERISEE. LES VAPEURS PEUVENT SE PROPAGER JUSQU'A UNE SOURCE D'IGNITION ET PROVOQUER UN RETOUR DE FLAMMES. Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 1000 PPM
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. UTILISER DES OUTILS NON-METALLIQUES. NE PAS FUMER PENDANT L'UTILISATION. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE ET BIEN VENTILE.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRIETHYLAMINE

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C6H15N	101.19		X		HUILEUX	INCOLORE	DE POISSON

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.1	0.7255	0.7290	-115.00	89.50	-8.30	-6.67

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
215	54.00	3.48	1.2			55.0000	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DES OXYDES D'AZOTE ET DE CARBONE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES MINERAUX PUISSANTS (ACIDE SULFURIQUE, ACIDE CHLORHYDRIQUE, ACIDE NITRIQUE); AGENTS OXYDANTS (DANGER DE FEU OU D'EXPLOSION A LEUR CONTACT).

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme:** VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus:** IRRITATION DES YEUX, DOMMAGES GRAVES POSSIBLES (CONTACT AVEC LE PRODUIT); IRRITATION DE LA PEAU, BRULURES POSSIBLES AU CONTACT PROLONGE; EXPOSITION AUX VAPEURS: IRRITATION DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES, TOUX, LARMOIEMENTS, CONJONCTIVITE, OEDEME DE LA CORNEE, NAUSEES ET OEDEME PULMONAIRE POSSIBLES; SI INGERE: CORROSION DES VOIES DIGESTIVES, DOULEURS ABDOMINALES ET PERTE DE CONSCIENCE

(3) **Chroniques:** ANIMAL: DOMMAGES CARDIAQUES, HEPATIQUES ET RENAUX
NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.0355

(4) **Tératogènes:** — (5) **Mutagènes:** — (6) **Cancérogènes:**

(7) **Autres:**

(8) **Interactions:**

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
25.00000	100.00000	40.00000	160.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	837
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 01 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIFLUOROBROMOMETHANE
② Autre nom	BROMOTRIFLUOROMETHANE
③ Utilisation	AGENT REFRIGERANT, AGENT PROPULSANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
UTILISER TOUS MOYENS D'EXTINCTION CONVENANT AUX MATIERES ENVIRONNANTES.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. NOTE: REFROIDIR LES CONTENANTS A L'AIDE D'UNE BRUME D'EAU.EXPOSES A UNE CHALEUR LOCALISE (T>52C),ILS PEUVENT EXPLOSER

③ Fuites ou accidents

Mesures
OUVRIR LES FENETRES.

Traitements des déchets
LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 50,000 PPM

⑤ Manipulation: EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage: CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TRIFLUOROBROMOMETHANE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.
LORS DE GELURE CUTANEE, APPLIQUER DE L'EAU TIEDE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CBRF3	148.92	X				INCOLORE	ETHERE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			-167.78	-59.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	977.00	5.31				0.3000	

(22) Stabilité: [ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORURES ET DE FLUORURES (482C.)

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
ETHYLENE, CALCIUM, POUDRE D'ALUMINIUM, DE ZINC ET DE MAGNESIUM

(24) Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION: VOIES RESPIRATOIRES: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL: MAUX DE TETE, INCOORDINATION, DIMINUTION DE LA VIGILANCE, NARCOSE (INTOXICATION GRAVE)
ANIMAL: ARYTHMIE CARDIAQUE
POSSIBILITE DE GELURE AU CONTACT DU GAZ LIQUEFIE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
1000.00000	6100.00000	1200.00000	7300.00000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	838
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 16

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIFLUORURE D'ALUMINIUM
② Autre nom	FLUORURE D'ALUMINIUM
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
S'IL Y A RUPTURE DES CONTENANTS OU FUITE POSSIBLE DU PRODUIT, NE PAS UTILISER D'EAU: L'ACIDE FLUORHYDRIQUE FORME PEUT CORRODER LES RECIPIENTS DE VERRE.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRIFLUORURE D'ALUMINIUM

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RETIRER LES VETEMENTS CONTAMINES. RINCER LA PEAU AVEC DE L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
ALF3	83.98			X	CRISTAUX	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		2.8800	1291.00	1537.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
		2.88				5.5900	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FLUORURES. A 1272C, IL SE SUBLIME (PASSE DE L'ETAT SOLIDE A GAZEUX).
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AU CONTACT D'ACIDES OU DE FUMEES ACIDES, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES DE FLUOR ET D'ACIDE FLUORHYDRIQUE. IL Y A RISQUE D'EXPLOSION EN PRESENCE DE SODIUM OU DE POTASSIUM.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX (SEVERE), VOIES RESPIRATOIRES (SAIGNEMENTS DE NEZ POSSIBLES), VOIES DIGESTIVES (NAUSEES, VOMISSEMENTS, CRAMPES, DIARRHEE) NOTE: LES SOLUTIONS ACIDES DE CE PRODUIT SONT CORROSIVES ET PEUVENT DETRUIRE LES TISSUS AFFECTES
	(3) Chroniques	FLUOROSE POSSIBLE: L'INHALATION DES POUSSIERES DE CE PRODUIT PEUT AGGRAVER CERTAINES MALADIES RESPIRATOIRES TELLES: BRONCHITE, ASTHME
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	2.00000 à 25° C		à 25°C

1091 (86-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	839
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIFLUORURE D'ANTIMOINE
② Autre nom	TRIFLUOROSTIBINE
③ Utilisation	AGENT FLUORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité		☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction	
	Techniques spéciales	
③ Fuites ou accidents	Mesures	RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets	CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:		☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation		EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage		CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRIFLUORURE D'ANTIMOINE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU PUIS DU LAIT. NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
F3SB	178.75			X	CRISTALLIN	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		4.3790	292.00	376.00		

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						4430.0000	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT EN PRESENCE D'AIR, IL FORME DE L'OXY-FLUORURE D'ANTIMOINE (SBOF).

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
EN PRESENCE D'ACIDE FLUORHYDRIQUE, IL FORME DES IONS COMPLEXES.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: IRRITATION POSSIBLE DE LA PEAU, DES YEUX ET DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES: SI INGERE: POSSIBILITE DE NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE, CRAMPES ABDOMINALES, DYSPNEE, CYANOSE, SOIF, FAIBLESSE MUSCULAIRE, COMA ET CONVULSIONS

③ Chroniques: POSSIBILITE D'ERUPTIONS CUTANEES, GORGE SECHE, ANOREXIE, VOMISSEMENTS, NAUSEES, PERTE DE POIDS, ANEMIE: FLUOROSE POSSIBLE

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.50000 à 25° C		à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	840
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIFLUORURE DE BISMUTH
② Autre nom	BISMUTH TRIFLUORIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRIFLUORURE DE BISMUTH

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AU SAVON ET A L'EAU SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
BIF3	266.00			X	CRISTALLIN	BLANC-GRIS	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		8.3000	727.00	900.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité**

☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?

SI CHAUFFE LONGTEMPS A PLUS DE 200 DEGRES C, IL SE FORME SUCCESSIVEMENT DE L'OXYFLUORURE ET DU TRIOXYDE DE BISMUTH.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)**

☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?

AU CONTACT D'ACIDE FLUORHYDRIQUE CONCENTRE, IL FORME UN COMPLEXE: TRIFLUORHYDRATE DU TRIFLUORURE DE BISMUTH (BIF3.3HF)

(24) **Polymérisation**

☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: ON SE REFERE A LA TOXICITE DU TRIIODURE DE BISMUTH: CORROSION: DESTRUCTION DU TISSU BIOLOGIQUE PAR UNE ACTION CHIMIQUE

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	841
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 20

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIFLUORURE DE FER
② Autre nom	FLUORURE FERRIQUE
③ Utilisation	CATALYSEUR, FABRICATION DE CERAMIQUE OU VERRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRIFLUORURE DE FER

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F3FE	112.85			X	CRISTALLIN	VERT	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		3.5200				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SE SUBLIME A PLUS DE 1000 DEGRES C; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES TOXIQUES DE FLUORURES

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus: INFORMATION INCONNUE

(3) Chroniques: INFORMATION INCONNUE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	842
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIFLUORURE DE TITANE
② Autre nom	TITANIUM TRIFLUORIDE
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRIFLUORURE DE TITANE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
F3TI	104.90			X	CRISTALLIN	POURPRE	

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		3.4000	1200.00	1400.00		

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20° C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? S'OXYDE EN DIOXYDE DE TITANE SI CHAUFFE A 100 DEGRES C A L'AIR.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES CONCENTRES CHAUDS LE DECOMPOSENT; AGENTS OXYDANTS
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	② Aigus	INFORMATION INCONNUE
	③ Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	2.50000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	843
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 03 21

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIISOPROPYLATE D'ALUMINIUM
② Autre nom	TRIS(ISOPROPOXY)ALUMINUM
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENT CHIMIQUE SEC, DIOXYDE DE CARBONE
NOTE: NE PAS UTILISER D'EAU, IL Y AURAIT PRODUCTION D'ALCOOL I-SOPROPYLIQUE, UN LIQUIDE INFLAMMABLE

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [ ] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.
CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRIISOPROPYLATE D'ALUMINIUM

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H21ALO3	204.23			X	CRISTAUX OU POUDRE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	1.0350		119.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? HYGROSCOPIQUE. EN PRESENCE D'HUMIDITE, LE PRODUIT SE DECOMPOSE EN HYDROXYDE D'ALUMINIUM ET OXYDE D'ALUMINIUM
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES, L'EAU LE DECOMPOSENT.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigus	ACTION ASTRINGENTE SUR LA PEAU ET LES MUQUEUSES
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	2.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	844
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 11 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIMETHYL-1,2,3 BENZENE
② Autre nom	HEMIMELLITENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMEN

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, EAU PULVERISEE

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres GANTS APPROPRIES

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEA
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE
CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TRIMETHYL-1,2,3 BENZENE

Premiers secours

OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H12	120.20		X		TRANSPARENT	INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
	0.8944		-25.37	176.10	48.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
470		4.15				INSOLUBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES OXYDES DE CARBONE.

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: IRRITATION: YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, PEAU; POSSIBILITE DE MAUX DE TETE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, TROUBLES GASTROINTESTINAUX, VERTIGES, EFFET NARCOTIQUE; LE CONTACT PROLONGE AVEC LA PEAU PEUT CAUSER UNE DERMITE.

(3) Chroniques:

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	845
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 03

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIMETHYLBENZENE
② Autre nom	TRIMETHYLBENZENE (MELANGE D'ISOMERES)
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT OU SI PRES D'UNE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction
DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS
Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents
Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Nom	TRIMETHYLBENZENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H12	120.21		X			INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
0.6						

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES OXYDES DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	DEPRESSION POSSIBLE DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL : MAUX DE TETE, FAIBLESSE MUSCULAIRE, PARESTHESIE, TROUBLES DE LA COORDINATION, NAUSEES, FATIGUE, PALEUR, DEBUT DE CONFUSION MENTALE; INTOXICATION GRAVE : FATIGUE INTENSE, CONFUSION MENTALE, DEMARCHE CHANCELANTE
	(3) Chroniques	DERMATOSE (ACTION DEGRAISSANTE)
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
25.00000	125.00000	35.00000	170.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	846
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 07

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRINITRO-2,4,6 TOLUENE
② Autre nom	1-METHYL 2,4,6-TRINITRO BENZENE
③ Utilisation	FABRICATION D'EXPLOSIFS, FABRICATION DE COLORANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CHOC, PAR FRICTION OU SI CHAUFFE MODEREMENT.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: EAU: UTILISEE POUR DE PETITS FEUX SEULEMENT
	Techniques spéciales: COMBATTRE L'INCENDIE DEPUIS UN ENDROIT SECURITAIRE; VAPORISER DE L'EAU SUR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. EVITER LE CHOC ET LE FROTTEMENT.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ECART DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRINITRO-2,4,6 TOLUENE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C7H5N3O6	227.13			X		INCOLORE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	1.6540		80.10	240.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20 °C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
	0.05					0.1300	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
DECOMPOSITION LENTE SI CHAUFFE A PLUS DE 180 C: EXLOSE AU CHOC OU SI CHAUFFE RAPIDEMENT: EXPLOSE AU POINT D'EBULLITION

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS: DANGER D'EXPLOSION A LEUR CONTACT: AMMONIAC ET BASES: SENSIBILITE ACCRUE AUX CHOCS: REAGIT VIOLEMMENT AVEC LES MATIERES OXYDABLES

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES — PEAU — VOIES DIGESTIVES

Effets

② Aigus: HEPATOTOXIQUE: JAUNISSE: CYANOSE BENIGNE: RENIFLEMENTS, TOUX, MAUX DE GORGE: NEUROPATHIE PERIPHERIQUE: DOULEURS MUSCULAIRES: ARYTHMIE CARDIAQUE: DOMMAGES RENAUX

③ Chroniques: CATARACTES: SENSIBILISATION: PEAU: ANEMIE, LEUCOCYTOSE: COLORATION JAUNE DES CHEVEUX, DE LA PEAU ET DES ONGLES

④ Tératogènes:
⑤ Mutagènes:
⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions: SYNERGIE: ETHANOL, NITROGLYCERINE

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	847
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 11 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIOXYDE DE CHROME
② Autre nom	CHROMIUM TRIOXIDE
③ Utilisation	AGENT OXYDANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERES COMBUSTIBLES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction EAU Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET ET DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES. UTILISER DE L'EAU PULVERISEE POUR REFROIDIR LES CONTENANTS.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres LUNETTE, GANTS APPROPRIES
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES COMBUSTIBLES ET DES MATIERES REDUCTRICES.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TRIOXYDE DE CHROME

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU,NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CRO3	99.99			X	FLOCONS	ROUGE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		2.7000	196.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						620.0000	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE,LE PRODUIT SE DECOMPOSE A 250 DEGRES C. ET EMET DES FUMEES TOXIQUES. CE PRODUIT EST HYGROSCOPIQUE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? MATIERES ORGANIQUES OU OXYDABLES, AGENTS REDUCTEURS, ARSENIC, SODIUM, POTASSIUM, SELENIUM, ALUMINIUM, PHOSPHORE, ACETONE, AMMONIAC, SULFURE D'HYDROGENE, PYRIDINE, SOUFRE.
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION ET CORROSION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES; SI INGERE: VERTIGES, SOIF INTENSE, DOULEURS ABDOMINALES, VOMISSEMENTS DE SANG, CHOC, OLIGURIE OU ANURIE, MORT CAUSEE PAR L'UREMIE; HEPATOTOXICITE ET NEPHROTOXICITE POSSIBLES.
	③ Chroniques	CONTACT REPETE AVEC LA PEAU: DERMITE ECZEMATEUSE INCAPACITANTE, ULCERATION; SI INHALE: ULCERATION DOULOUREUSE, SAIGNEMENTS, PERFORATION DE LA CLOISON NASALE; CONJONCTIVITE, LARMOIEMENTS; HEPATITE AVEC JAUNISSE, NAUSEES, VOMISSEMENTS, PERTE D'APPETIT, HEPATOMEGALIE
	④ Tératogènes	TERATOGENE SUSPECTE — ⑤ Mutagènes: MUTAGENE SUSPECTE — ⑥ Cancérogènes: CANCEROGENE POSSIBLE
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ à 25° C	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ à 25° C
	0.50000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	848
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 07 09

Identification et utilisation du produit

① **Nom**	TRIOXYDE DE MANGANESE
② **Autre nom**	MANGANESE TRIOXIDE
③ **Utilisation**	COLORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① **Inflammabilité**	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② **Feu ou explosion**	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ **Fuites ou accidents**	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ **Équipements de protection pour:**	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ **Manipulation**	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ **Entreposage**	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TRIOXYDE DE MANGANESE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
MN2O3	157.88			X	FINE POUDRE	NOIR	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.5000				

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20 °C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — [ ] Oui [X] Non — Si non, dans quelles conditions?
SE DECOMPOSE A 1080 DEGRES CELSIUS.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
AU CONTACT D'ACIDE CHLORHYDRIQUE, IL Y A LIBERATION DE CHLORE.

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets:

(2) Aigus:

(3) Chroniques: MANGANISME POSSIBLE: 1ER STADE: MAUX DE TETE, TROUBLES DU SOMMEIL, FAIBLESSE DANS LES JAMBES, IRRITABILITE, APATHIE, ANOREXIE;2E STADE: RIRE INCONTROLABLE, EUPHORIE, ACTES IMPULSIFS, PERTE DE MEMOIRE, CONFUSION MENTALE, AGRESSIVITE, HALLUCINATIONS; 3E STADE: TROUBLES DE LA PAROLE, DE L'ECRITURE ET DE LA DEMARCHE, TREMBLEMENTS, AKINESIE, SYNDROMES DE TYPE PARKINSONIEN (PARKINSON MANGANIQUE)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25 °C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25 °C
	5.00000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	849
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIOXYDE DE TUNGSTENE
② Autre nom	TUNGSTEN TRIOXIDE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS INORGANIQUES, COLORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques speciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE. Traitements des dechets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES.

Nom	TRIOXYDE DE TUNGSTENE

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
O3W	231.85			X	POUDREUX	JAUNE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		7.1600	1473.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
TRIFLUORURE DE CHLORE, LITHIUM, ALCALIS

㉔ **Polymérisation** ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	ANIMAL: ATTEINTE PULMONAIRE
	③ Chroniques	ANIMAL: RETARD DE CROISSANCE
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	850
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 02

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRIPOLI
② Autre nom	NOVACITE
③ Utilisation	AGENT ABRASIF, FABRICATION DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivant

Nom	TRIPOLI

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) Etat physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2SI				X	GRANULES	BLANC GRIS	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
			1600.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — [X] Oui [ ] Non — Si non, dans quelles conditions?

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — [X] Oui [ ] Non — Si oui, lesquelles?
LES AGENTS OXYDANTS FORTS COMME LE FLUOR, LE TRIFLUORURE DE CHLORE, LE TRIOXYDE DE MANGANESE, LE DIFLUORURE D'OXYGENE ETC. PEUVENT CAUSER UN INCENDIE. ACIDE FLUORHYDRIQUE

(24) **Polymérisation** — [ ] Oui [X] Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES RESPIRATOIRES: POSSIBILITE DE TROUBLES VISUELS
NOTE: VOIR LE REGLEMENT SUR LA QUALITE DU MILIEU DE TRAVAIL

(3) Chroniques:
PNEUMOCONIOSE POSSIBLE (SANS LESION PULMONAIRE). L'APPARITION D'UNE PNEUMOCONIOSE PEUT DEPENDRE DE LA GRANULOMETRIE DES PARTICULES. L'INHALATION CHRONIQUE DES PARTICULES DE CE PRODUIT PEUT PROVOQUER LA SILICOSE, UNE AFFECTION BRONCHO-PULMONAIRE GRAVE, DONT LES PRINCIPAUX SYMPTOMES SONT LA TOUX ET DES TROUBLES RESPIRATOIRES (RESPIRATION BRUYANTE, DYSPNEE, INSUFFISANCE RESPIRATOIRE, ESSOUFFLEMENT)

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	851
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 10 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRISELENIURE D'ARSENIC
② Autre nom	SELENIURE D'ARSENIC
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	TRISELENIURE D'ARSENIC

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.
RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
AS2SE3	386.72			X	CRISTAUX	BRUN	

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		4.7500	360.00			

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: IRRITATION: PEAU, YEUX, MEMBRANES MUQUEUSES; SI INHALE: TOUX, DYSPNEE, DOULEURS THORACIQUES, LARYNGITE, BRONCHITE, DOMMAGES AU SYSTEME RESPIRATOIRE; SI INGERE: APRES DELAI: FAIBLESSE, TROUBLES GASTRO-INTESTINAUX, CRAMPES MUSCULAIRES, CYANOSE, COMA, CONVULSIONS, PARALYSIE, MORT; NEUROPATHIES PERIPHERIQUES, HEPATO ET NEPHROTOXICITE
	③ Chroniques	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES INORGANIQUES D'ARSENIC: CONJONCTIVITE, PHARYNGITE, ULCERATION ET PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, HYPERPIGMENTATION ET SENSIBILISATION CUTANEE, HYPERKERATOSE (PAUME DES MAINS ET PLANTE DES PIEDS), TROUBLES RESPIRATOIRES, ANEMIE, DESORDRES HEMATOPOIETIQUES, ATTEINTE CARDIOVASCULAIRE, NEUROPATHIES PERIPHERIQUES
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	0.20000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	852
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 12 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	TRISULFURE D'ANTIMOINE
② Autre nom	ANTIMONY SESQUISULFIDE
③ Utilisation	COLORANT

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET. NOTE: AU CONTACT DE L'EAU, LE PRODUIT FORME DES VAPEURS INFLAMMABLES.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES ET DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TRISULFURE D'ANTIMOINE

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS OU LES POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. CONSULTER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
S3SB2	339.72			X	CRISTAUX	ORANGE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
	4.1200		550.00	1150.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						0.0018	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES: O-XYDES DE SOUFRE ET D'ANTIMOINE

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
ACIDES(FORMATION D'OXYDES DE SOUFRE ET D'ANTIMOINE).AGENTS OXYDANTS FORTS(RISQUE D'INCENDIE).ACIDE CHLORHYDRIQUE(FORMATION DE SULFURE D'HYDROGENE).OXYDE D'ARGENT(RISQUE DE FEU).

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION DE LA PEAU, DES YEUX ET DES MUQUEUSES;
SI INHALE: LARYNGITE, TRACHEITE ET PNEUMONITE POSSIBLE
SI INGERE: PERTE D'APPETIT, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DIARRHEE; MAUX DE TETE, VERTIGES ET DOULEURS MUSCULAIRES

(3) Chroniques:
SI INHALE: POSSIBILITE D'ATTEINTE CARDIAQUE ET D'ANOMALIE DE LA PRESSION SANGUINE
ANIMAL: ATTEINTE PULMONAIRE, HEPATIQUE ET RENALE

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		

1091 (88-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	853
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	TUNGSTATE DE SODIUM
② Autre nom	SODIUM, TUNGSTATE DE
③ Utilisation	AGENT IGNIFUGE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES ACIDES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	TUNGSTATE DE SODIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
NA2O4W	293.86			X	CRISTAUX OU POUDRE	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		4.1790	698.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						732.0000	

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES ACIDES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	(2) Aigue	IRRITATION POSSIBLE: PEAU; ANIMAL: SI INGERE: PROSTRATION NERVEUSE, DIARRHEE, PARALYSIE RESPIRATOIRE ET MORT
Effets	(3) Chroniques	INTERACTION (SUITE): ANIMAL: LE TUNGSTATE DE SODIUM INHIBE LES ENZYMES ACTIVEES PAR LE MOLYBDENE, CE QUI A POUR EFFET D'AUGMENTER LA SUSCEPTIBILITE A L'EXPOSITION AUX SULFITES ET AU DIOXYDE DE SOUFRE
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets	(7) Autres	TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		ANIMAL: SI INGERE: DIMINUE LA TOXICITE DU SELENIUM

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m^3	Maximale ppm	Maximale mg/m^3
	1.00000 à 25° C		3.00000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	854
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	88 01 08

Identification et utilisation du produit

① Nom	TUNGSTEN
② Autre nom	TUNGSTENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS METALLURGIQUES, FABRICATION D'ALLIAGES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER OU EXPLOSER A L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS SPECIAUX POUR FEUX DE METAUX.
	Techniques spéciales: PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets: POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [ ] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

Suite à la page suivante

Nom	TUNGSTEN

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
W	183.85			X	METALLIQUE	GRIS	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		19.3500	3410.00	5900.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE AU ROUGE, IL FORME LE TRIOXYDE DE TUNGSTENE; IL S'OXYDE EN DIOXYDE EN PRESENCE DE VAPEUR D'EAU.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? FLUOR, TRIFLUORURE DE BROME, TRIFLUORURE DE CHLORE; ATTAQUE SUPERFICIELLEMENT PAR L'ACIDE NITRIQUE CONCENTRE ET L'EAU REGALE.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
	(3) Chroniques	ANIMAL: ADMINISTRATION INTRATRACHEALE: ATTEINTE PULMONAIRE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	855
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 01 17

Identification et utilisation du produit

① Nom	URANIUM
② Autre nom	URANIUM-238
③ Utilisation	COMBUSTIBLE A REACTEUR NUCLEAIRE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER DANS L'AIR.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
BARIUM.
NE PAS UTILISER D'EAU NI DE DIOXYDE DE CARBONE

Techniques spéciales
UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS ADEQUATS

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
PORTER UNE VISIERE ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE.

Nom	URANIUM

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
U	238.03			X	LUSTRE	ARGENT	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		19.0000	1132.00	3818.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
162						INSOLUBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? PYROPHORIQUE (S'ENFLAMME A L'AIR): SOUS FORME DE LAMELLES, IL S'OXYDE A L'AIR.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU (SI L'URANIUM EST EN POUDRE), DIOXYDE DE CARBONE, ACIDE NITRIQUE, FLUOR, CHLORE, SOUFRE, SELENIUM, MONOXYDE D'AZOTE, TETRACHLORURE DE CARBONE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES
	③ Chroniques	PEAU: DOMMAGES POSSIBLES: DOMMAGES RENAUX: ANIMAL: DOMMAGES PULMONAIRES
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	CANCEROGENE POSSIBLE
	⑦ Autres	EMET DE LA RADIOACTIVITE.
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.20000		0.60000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	856
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 06 12

Identification et utilisation du produit

① Nom	URANIUM, DIOXYDE DE
② Autre nom	DIOXYDE D'URANIUM
③ Utilisation	FABRICATION D'URANIUM METALLIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? AU CONTACT DE L'AIR.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: GRAPHITE
	Techniques spéciales: UTILISER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EVITER TOUTE CONTAMINATION DU MILIEU. FAIRE EVACUER LE PERSONNEL SI NECESSAIRE.
	Traitements des déchets: CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 30 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	URANIUM, DIOXYDE DE

Premiers secours

RETIRER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.
RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

1 Formule chimique (produit pur)	2 Masse moléculaire (produit pur)	3 État physique: Gaz	Liquide	Solide	4 Apparence ou caractéristiques	5 Couleur	6 Odeur
O2U	270.07			X	POUDRE OU CRISTAUX	BRUN-NOIR	

7 Limite de détection olfactive (ppm)	8 Densité (g/ml)	9 Poids spécifique (Eau = 1)	10 Point de fusion (°C)	11 Point d'ébullition (°C)	12 Point d'éclair fermé (°C)	13 Point d'éclair ouvert (°C)
		10.9700	2865.00			

14 T° Auto-ignition (°C)	15 Tension de vapeur (20°C) (mm)	16 Densité de vapeur (Air = 1)	17 Limite inférieure d'explosivité (% volume)	18 Coefficient de partage (eau/huile)	19 pH	20 Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	21 Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

22 Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? PYROPHORIQUE SI OBTENU A PARTIR DE L'OXYDE URANO-URANIQUE OU DE L'OXALATE URANO-URANIQUE SOUS ATMOSPHERE D'HYDROGENE
23 Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
24 Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

1 Voies de pénétration dans l'organisme		
Effets	2 Aigus	ANIMAL: DOMMAGES AUX YEUX
	3 Chroniques	ANIMAL: INHALATION: DOMMAGES PULMONAIRES ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES D'URANIUM: POSSIBILITE DE DOMMAGES CUTANES AU CONTACT PROLONGE ET REPETE
	4 Tératogènes / 5 Mutagènes / 6 Cancérogènes	
	7 Autres	EMET DE LA RADIOACTIVITE.
8 Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne: ppm	Moyenne: mg/m³ (à 25° C)	Maximale: ppm	Maximale: mg/m³ (à 25° C)
	0.20000		0.60000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	857
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	URANIUM, HEXAFLUORURE D'
② Autre nom	HEXAFLUORURE D'URANIUM
③ Utilisation	SEPARATION DES ISOTOPES DE L'URANIUM

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EVITER TOUTE CONTAMINATION DU MILIEU. FAIRE EVACUER LE PERSONNEL SI NECESSAIRE.
	Traitements des déchets: CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC. CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	URANIUM, HEXAFLUORURE D'

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU,FAIRE VOMIR SI POSSIBLE,APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F6U	352.07			X	VOLATIL	BLANC	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.0900	64.80			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20° C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
	109.00						

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SUBLIME A 56.2 DEGRES C (764.6 MM HG). CE PRODUIT EST DELIQUESCENT.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
HYDROCARBURES AROMATIQUES, ETHANOL: REAGIT VIOLEMMENT AVEC L'EAU POUR FORMER DE L'ACIDE FLUORHYDRIQUE ET DE L'OXYFLUORURE D'URANIUM

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) **Voies de pénétration dans l'organisme:** VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) **Aigus:** IRRITATION OF THE EYES (CONJUNCTIVITIS, CORNEAL NECROSIS), RESPIRATORY TRACT; KIDNEY DISORDERS (INCREASE IN URINARY SOLIDS); SOME ISOTOPES ARE RADIOACTIVE. PARTICLES EMITTED ARE THE ALPHA AND BETA TYPES

(3) **Chroniques:** ATTEINTES PULMONAIRES (PNEUMOCONIOSE) ET SANGUINES POSSIBLES

(4) Tératogènes: | (5) Mutagènes: | (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.20000		0.60000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	858
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	URANIUM, OXYFLUORURE D'
② Autre nom	FLUORURE D'URANYLE
③ Utilisation	FABRICATION D'URANIUM METALLIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EVITER TOUTE CONTAMINATION DU MILIEU. FAIRE EVACUER LE PERSONNEL SI NECESSAIRE.
	Traitements des déchets: CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 20 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	URANIUM, OXYFLUORURE D'

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
F2O2U	308.00			X			

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité: ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
INFORMATION INCONNUE

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
INFORMATION INCONNUE
CERTAINS ISOTOPES SONT RADIOACTIFS.LES PARTICULES EMISES SONT DE TYPE ALPHA ET BETA

(3) Chroniques:
ATTEINTES PULMONAIRES (PNEUMOCONIOSE) ET SANGUINES POSSIBLES
DOMMAGES HEPATIQUES CONSECUTIFS

(4) Tératogènes:
(5) Mutagènes:
(6) Cancérogènes:

(7) Autres: EMET DE LA RADIOACTIVITE.

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.20000 à 25° C		0.60000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	859
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 05 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	URANIUM, OXYNITRATE D'
② Autre nom	NITRATE D'URANYLE
③ Utilisation	AGENT DE DOSAGE ANALYTIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
AU CHOC OU PAR FRICTION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
EAU

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EVITER TOUTE CONTAMINATION DU MILIEU. FAIRE EVACUER LE PERSONNEL SI NECESSAIRE.

Traitements des déchets
CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX.
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 20 MG/M3

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU: ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.
CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	URANIUM, OXYNITRATE D'

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU,FAIRE VOMIR SI POSSIBLE,APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
N2O8U	394.04			X	CRISTALLIN	JAUNE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? PEUT EXPLOSER AU CHOC, A LA FRICTION; SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES D'OXYDES D'AZOTE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? MATIERES ORGANIQUES, AGENTS REDUCTEURS: DANGER DE FEU OU D'EXPLOSION A LEUR CONTACT
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	CERTAINS ISOTOPES SONT RADIOACTIFS. LES PARTICULES EMISES SONT DE TYPE ALPHA ET BETA. ANIMAL: ATTEINTE RENALE
	(3) Chroniques	ATTEINTES PULMONAIRES (PNEUMOCONIOSE) ET SANGUINES POSSIBLES; DOMMAGES HEPATIQUES POSSIBLES
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	EMET DE LA RADIOACTIVITE.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.20000		0.60000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	860
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	URANIUM, PENTACHLORURE D'
② Autre nom	PENTACHLORURE D'URANIUM
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EVITER TOUTE CONTAMINATION DU MILIEU. FAIRE EVACUER LE PERSONNEL SI NECESSAIRE.
	Traitements des déchets: CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR. CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	URANIUM, PENTACHLORURE D'

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CL5U	415.30			X	DELIQUESCENT	VERT	

⑦ Limite de détection olfactive ppm	⑧ Densité g/ml	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion °C	⑪ Point d'ébullition °C	⑫ Point d'éclair fermé °C	⑬ Point d'éclair ouvert °C
		3.8100				

⑭ T° Auto-ignition °C	⑮ Tension de vapeur (20°C) mm	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	㉑ Granulométrie Microns

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE AU POINT DE FUSION (120 DEGRES C), IL SE DECOMPOSE.
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? SE DECOMPOSE AU CONTACT DE L'EAU
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	INFORMATION INCONNUE
	③ Chroniques	INFORMATION INCONNUE
	④ Tératogènes	⑤ Mutagènes ⑥ Cancérogènes
	⑦ Autres	EMET DE LA RADIOACTIVITE.
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.20000 à 25° C		0.60000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	861
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 28

Identification et utilisation du produit

① Nom	URANIUM, TETRACHLORURE D'
② Autre nom	TETRACHLORURE D'URANIUM
③ Utilisation	PRODUIT INORGANIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EVITER TOUTE CONTAMINATION DU MILIEU. FAIRE EVACUER LE PERSONNEL SI NECESSAIRE. Traitements des déchets CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	URANIUM, TETRACHLORURE D'

Premiers secours

RINCER LES YEUX ET LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. VOIR UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL4U	379.90			X	CRISTALLIN	VERT	

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.7250	590.00	792.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? S'OXYDE AU CONTACT DE L'AIR
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? SE DECOMPOSE AU CONTACT D'EAU
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets (2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE DES VOIES RESPIRATOIRES: ANIMAL: DOMMAGES AUX YEUX; DOMMAGES RENAUX, DOMMAGES HEPATIQUES (CONSECUTIFS AUX DOMMAGES RENAUX)
Effets (3) Chroniques	ANIMAL: INHALATION: DOMMAGES PULMONAIRES; DOMMAGES RENAUX, DOMMAGES HEPATIQUES (CONSECUTIFS AUX DOMMAGES RENAUX); ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES D'URANIUM: POSSIBILITE DE DOMMAGES CUTANES AU CONTACT PROLONGE ET REPETE
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	EMET DE LA RADIOACTIVITE.
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	0.20000 à 25° C		0.60000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	862
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	URANIUM, TETRAFLUORURE D'
② Autre nom	TETRAFLUORURE D'URANIUM
③ Utilisation	FABRICATION D'URANIUM METALLIQUE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EVITER TOUTE CONTAMINATION DU MILIEU. FAIRE EVACUER LE PERSONNEL SI NECESSAIRE.
	Traitements des déchets: CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 30 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT FRAIS. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES. CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	URANIUM, TETRAFLUORURE D'

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
F4U	314.07			X	POUDREUX	VERT	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		6.7000	969.00	1417.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE EN PRESENCE D'AIR, IL SE TRANSFORME EN OCTAOXYDE DE TRIURANIUM (U3O8).

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
IL SE DECOMPOSE AU CONTACT D'ACIDES ET DE BASES CONCENTRES.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	ON SE REFERE A LA TOXICITE DES SELS D'URANIUM INSOLUBLES: DERMATITE
Effets ③ Chroniques	
④ Tératogènes	
⑤ Mutagènes	
⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	EMET DE LA RADIOACTIVITE.
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	0.20000 à 25° C		0.60000 à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	863
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 18

Identification et utilisation du produit

① Nom	URANIUM, TRICHLORURE D'
② Autre nom	TRICHLORURE D'URANIUM
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EVITER TOUTE CONTAMINATION DU MILIEU. FAIRE EVACUER LE PERSONNEL SI NECESSAIRE. Traitements des déchets CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONFORMEMENT AUX REGLEMENTS FEDERAUX.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	URANIUM, TRICHLORURE D'

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. RINCER LA PEAU CONTAMINEE AVEC BEAUCOUP D'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU,FAIRE VOMIR SI POSSIBLE,APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CL3U	344.39			X	AIGUILLES	ROUGE	

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		5.4400	842.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						MISCIBLE	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? HYGROSCOPIQUE
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☐ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	② Aigus	PAR ANALOGIE AUX SELS D'URANIUM SOLUBLES: IRRITATION DES YEUX (LARMOIEMENT, CONJONCTIVITE); BRULURE DE LA PEAU; TROUBLES RESPIRATOIRES TOUX, RALES; NAUSEES, VOMISSEMENTS; ATTEINTES RENALES (ALBUMINURIE ET AZOTURIE AUGMENTEES, CYLINDRES URINAIRES); ATTEINTES HEPATIQUES CERTAINS ISOTOPES SONT RADIOACTIFS. LES PARTICULES EMISES SONT DE TYPE ALPHA ET BETA
	③ Chroniques	ATTEINTES PULMONAIRES (PNEUMOCONIOSE) ET SANGUINES POSSIBLES
	④ Tératogènes / ⑤ Mutagènes / ⑥ Cancérogènes	
	⑦ Autres	EMET DE LA RADIOACTIVITE.
⑧ Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.20000		0.60000

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	864
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	VANADIUM, PENTOXYDE DE (FUMEES)
② Autre nom	VANADIUM (PENTOXYDE DE), FUMEES EN V
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures LAISSER ECHAPPER DANS L'ATMOSPHERE.
	Traitements des déchets METTRE UNE VENTILATION FORCEE. CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 70 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	VANADIUM, PENTOXYDE DE (FUMEES)

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
		X			FUMEES		

(7) Limite de détection olfactive	(8) Densité	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion	(11) Point d'ébullition	(12) Point d'éclair fermé	(13) Point d'éclair ouvert
ppm	g/ml		°C	°C	°C	°C

(14) T° Auto-ignition	(15) Tension de vapeur (20° C)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C)	(21) Granulométrie
°C	mm					g/l	Microns

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [X] Non Si oui, lesquelles?
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: YEUX (LARMOIEMENTS, CONJONCTIVITE), VOIES RESPIRATOIRES: RHINITE HEMORRAGIQUE, MAUX DE GORGE, TOUX (APRES DELAI DE QUELQUES HEURES ET POUVANT PERSISTER DE 7 A 10 JOURS); INTOXICATION SEVERE: BRONCHOPNEUMONIE, PNEUMONITE, OEDEME PULMONAIRE, MORT POSSIBLE
	(3) Chroniques	COLORATION VERDATRE DE LA LANGUE; POSSIBILITE DE BRONCHITE ET D'EMPHYSEME PULMONAIRE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.05000		

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	865
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	VANADIUM, PENTOXYDE DE (POUSSIERES)
② Autre nom	PENTOXYDE DE VANADIUM
③ Utilisation	ABSORBANT DE RAYONS ULTRAVIOLETS, CATALYSEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 70 MG/M3
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES ACIDES ET DES BASES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	VANADIUM, PENTOXYDE DE (POUSSIERES)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE VOMIR LORSQUE CONSCIENT. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
D5V2	181.90			X	FLOCONS, POUSSIERES	ORANGE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
	3.3570		690.00	1750.00		

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						0.0070	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
A EBULLITION, IL SE DECOMPOSE. EN PRESENCE D'EAU (HUMIDITE), IL FORME DES OXYACIDES: HEXA, TETRA, META ET PYROVANADATES.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
LES ACIDES, LES ALCALIS. AU CONTACT DE L'ACIDE CHLORHYDRIQUE LE PRODUIT REAGIT EN EMETTANT DES FUMEES TOXIQUES DE CHLORE.

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① **Voies de pénétration dans l'organisme:** VOIES RESPIRATOIRES

Effets

② **Aigus:** IRRITATION: PEAU, YEUX (LARMOIEMENTS, CONJONCTIVITE), VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES: RHINITE HEMORRAGIQUE, MAUX DE GORGE, TOUX (APRES DELAI DE QUELQUES HEURES ET POUVANT PERSISTER DE 7 A 10 JOURS): INTOXICATION SEVERE: BRONCHOPNEUMONIE, PNEUMONITE, OEDEME PULMONAIRE, MORT POSSIBLE

③ **Chroniques:** DERMATITE (ECZEMA): COLORATION VERDATRE DE LA LANGUE: POSSIBILITE DE BRONCHITE ET D'EMPHYSEME PULMONAIRE

④ Tératogènes	⑤ Mutagènes	⑥ Cancérogènes

⑦ **Autres:**

⑧ **Interactions:**

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.50000		1.50000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	866
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 05 06

Identification et utilisation du produit

① Nom	VINYLTOLUENE
② Autre nom	METHYLSTYRENE
③ Utilisation	SOLVANT DE POLYMERES, SOLVANT DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE

Techniques spéciales
REFROIDIR LES CONTENANTS EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE A LA POUBELLE.

Traitements des déchets
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE A LA POUBELLE.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 5000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER LES CONTACTS PROLONGES OU REPETES AVEC LA PEAU.
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	VINYLTOLUENE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C9H10	118.18		X			INCOLORE	DESAGREABLE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
50.0	0.8900	0.9200	-76.80	170.50	53.00	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
495	1.10	4.08	0.7			0.0900	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT, POLYMERISE. SI CHAUFFE A DECOMPOSITION IL EMET DES VAPEURS TOXIQUES (MONOXYDE DE CARBONE).

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS OXYDANTS, PEROXYDES, ACIDES FORTS, CHLORURE D'ALUMINIUM

(24) **Polymérisation** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, dans quelles conditions?
EN ABSENCE D'INHIBITEUR (TERT-BUTYL CATECHOL) OU SI CHAUFFE

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, YEUX, VOIES RESPIRATOIRES (SUPERIEURES); SOMNOLENCE; ANIMAL: DEPRESSION DU SYSTEME NERVEUX CENTRAL
	(3) Chroniques	IRRITATION: PEAU
	(4) Tératogènes	
	(5) Mutagènes	
	(6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25°C
100.00000	480.00000	150.00000	720.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	867
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 19

Identification et utilisation du produit

① Nom	WARFARIN
② Autre nom	(PHENYL-1' ACETYL-2' ETHYL)-3 HYDROXY-4 COUMARIN
③ Utilisation	RONGICIDE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERES OXYDANTES.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
MOUSSE, DIOXYDE DE CARBONE, AGENTS CHIMIQUES SECS

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 200 MG/M3

⑤ Manipulation
VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	WARFARIN

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C19H16O4	308.32			X	CRISTALLIN	INCOLORE	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			161.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LORSQUE CHAUFFE AU POINT D'EBULLITION, IL SE DECOMPOSE EN EMETTANT UN GAZ TOXIQUE: MONOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS (PROVOQUENT INCENDIES ET EXPLOSIONS)
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	
	(3) Chroniques	ANOREXIE, NAUSEES ET VOMISSEMENTS POSSIBLES: EFFET CUMULATIF: ERUPTIONS ET LESIONS CUTANEES, HEMATOMES AUX BRAS ET AUX JAMBES, PALEUR, DOULEURS AU DOS, AUX MEMBRES ET A L'ABDOMEN, SAIGNEMENT DU NEZ ET DES LEVRES, HEMATURIE, HEMORRAGIE DE LA RETINE (POSSIBLE), HEMORRAGIES GASTRO-INTESTINALES, DOMMAGES VASCULAIRES, DEFAILLANCE CIRCULATOIRE, MORT
	(4) Tératogènes	TERATOGENE POSSIBLE
	(5) Mutagènes	
	(6) Cancérogènes	
	(7) Autres	EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL CHEZ L'HUMAIN.
(8) Interactions		BARBITURATES, ADRENOCORTICOSTEROIDES, OESTROGENES, ANTICOAGULANTS

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
	0.10000		0.30000

1091 (88-10)

Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	868
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise a jour	87 11 04

Identification et utilisation du produit

① Nom	XYLENE
② Autre nom	XYLOL
③ Utilisation	SOLVANT POUR PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMEN

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

INCENDIE MINEUR: AGENT CHIMIQUE SEC, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE,
EAU PULVERISEE. INCENDIE MAJEUR: EAU PULVERISEE, MOUSSE.
NOTE: L'EAU PEUT S'AVERER INEFFICACE EN RAISON DE LA DISPERSION

Techniques spéciales

PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR LES CONTE-
NANTS EXPOSES EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE PULVERISEE
NOTE: NE PAS TENTER D'ETEINDRE LE FEU SI LA FUITE SE POURSUIT.

③ Fuites ou accidents

Mesures

ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10,000 PPM

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SOMBRE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	XYLENE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN. OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H10	106.16		X		TRANSPARENT	INCOLORE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.3	0.8600			138.50	26.67	37.80

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
464	6.00	3.70	1.0			0.0003	

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, IL EMET DES FUMEES TOXIQUES ET ACRES ET DES OXYDES DE CARBONE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ACIDE NITRIQUE.
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU (ERYTHEME, AMPOULES), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURES CORNEENNES), VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES; ETOURDISSEMENTS, EUPHORIE, EXCITATION, INCOORDINATION, DEMARCHE TITUBANTE, SOMNOLENCE, INCONSCIENCE; NAUSEES, VOMISSEMENTS, ANOREXIE, DOULEURS ABDOMINALES; POSSIBILITE D'OEDEME PULMONAIRE ET D'ARYTHMIE VENTRICULAIRE; HEPATO ET NEPHROTOXICITE
	(3) Chroniques	DERMATOSE (ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU); PARESTHESIE, TREMBLEMENTS, APPREHENSION, TROUBLES DE LA MEMOIRE, FAIBLESSE, NERVOSITE, VERTIGES, MAUX DE TETE, NAUSEES, ANOREXIE, FLATULENCE, HEPATO ET NEPHROTOXICITE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	ANIMAL: EMBRYOTOXIQUE, FOETOTOXIQUE, TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE.
(8) Interactions		SYNERGIE: ETHANOL

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
100.00000	435.00000	150.00000	655.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	869
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 29

Identification et utilisation du produit

① Nom	XYLENE (META-)
② Autre nom	DIMETHYLBENZENE-META
③ Utilisation	SOLVANT POUR PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[x] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?

EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMENT

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction

INCENDIE MINEUR: AGENT CHIMIQUE SEC, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, EAU PULVERISEE. INCENDIE MAJEUR: MOUSSE, EAU PULVERISEE.
NOTE: L'EAU PEUT S'AVERER INEFFICACE EN RAISON DE LA DISPERSION.

Techniques spéciales

REFROIDIR LES CONTENANTS,EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME.
NOTE: NE PAS TENTER D'ETEINDRE LE FEU SI LA FUITE SE POURSUIT.

③ Fuites ou accidents

Mesures

ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets

CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour:

[x] Voies respiratoires [x] Yeux [x] Peau [x] Autres HDVS: 10,000 PPM

⑤ Manipulation

EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE

⑥ Entreposage

CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	XYLENE (META-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
C8H10	106.16		X		TRANSPARENT	INCOLORE	AROMATIQUE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
0.3	0.8680	0.8600	-47.90	139.30	27.00	28.90

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
530	9.00	3.66	1.1			0.1607	

㉒ Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A COMBUSTION, EMET DES FUMEES TOXIQUES (MONOXYDE DE CARBONE)
㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS (PROVOQUENT INCENDIES ET EXPLOSIONS)
㉔ Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets ② Aigus	IRRITATION: PEAU (ERYTHEME, AMPOULES), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURES CORNEENES), VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES: ETOURDISSEMENTS, EUPHORIE, EXCITATION, INCOORDINATION, DEMARCHE TITUBANTE, SOMNOLENCE, INCONSCIENCE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, ANOREXIE, DOULEURS ABDOMINALES: POSSIBILITE D'OEDEME PULMONAIRE ET D'ARYTHMIE VENTRICULAIRE: HEPATO ET NEPHROTOXICITE
Effets ③ Chroniques	DERMATOSE (ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU): PARESTHESIE, TREMBLEMENTS, APPREHENSION, TROUBLES DE LA MEMOIRE, FAIBLESSE, NERVOSITE, VERTIGES, MAUX DE TETE, NAUSEES, ANOREXIE, FLATULENCE HEPATO ET NEPHROTOXICITE NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.00063
④ Tératogènes	
⑤ Mutagènes	
⑥ Cancérogènes	
⑦ Autres	ANIMAL: EMBRYOTOXIQUE,FOETOTOXIQUE,TRAVERSE LA BARRIERE PLACENTAIRE.
⑧ Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
100.00000	435.00000	150.00000	650.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	870
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	87 03 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	XYLENE (ORTHO-)
② Autre nom	DIMETHYLBENZENE-ORTHO
③ Utilisation	SOLVANT POUR PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité — [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMEN

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
INCENDIE MINEUR: AGENT CHIMIQUE SEC, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE,
EAU PULVERISEE. INCENDIE MAJEUR: EAU PULVERISEE, MOUSSE.
NOTE: L'EAU PEUT S'AVERER INEFFICACE EN RAISON DE LA DISPERSION

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR LES CONTE-
NANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE.
NOTE: NE PAS TENTER D'ETEINDRE LE FEU SI LA FUITE SE POURSUIT

③ Fuites ou accidents

Mesures
ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS.
METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10,000 PPM

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU
ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE
MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION.METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASS

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE.
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE, A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.
CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

Suite à la page suivant

Nom	XYLENE (ORTHO-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H10	106.16		X			INCOLORE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.3	0.8800		-25.50	144.40	32.20	

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
465	7.00	3.66	1.0			0.1845	

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE JUSQU'A COMBUSTION, EMET DES FUMEES TOXIQUES DE MONOXYDE ET DE DIOXYDE DE CARBONE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS (PROVOQUENT INCENDIES ET EXPLOSIONS)
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU (ERYTHEME, AMPOULES), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURES CORNEENES), VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES; ETOURDISSEMENTS, EUPHORIE, EXCITATION, INCOORDINATION, DEMARCHE TITUBANTE, SOMNOLENCE, INCONSCIENCE; NAUSEES, VOMISSEMENTS, ANOREXIE, DOULEURS ABDOMINALES; POSSIBILITE D'OEDEME PULMONAIRE ET D'ARYTHMIE VENTRICULAIRE; HEPATO ET NEPHROTOXICITE
	(3) Chroniques	DERMATOSE (ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU); PARESTHESIE, TREMBLEMENTS, APPREHENSION, TROUBLES DE LA MEMOIRE, FAIBLESSE, NERVOSITE, VERTIGES, MAUX DE TETE, NAUSEES, ANOREXIE, FLATULENCE HEPATO ET NEPHROTOXICITE NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.00112
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ à 25° C	Maximale ppm	Maximale mg/m³ à 25° C
100.00000	435.00000	150.00000	650.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	871
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	86 09 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	XYLENE (PARA-)
② Autre nom	DIMETHYLBENZENE-PARA
③ Utilisation	SOLVANT POUR PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? EN PRESENCE DE MATIERE OXYDANTE, SOURCE D'IGNITION OU SI CHAUFFE MODEREMENT
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction INCENDIE MINEUR: AGENT CHIMIQUE SEC, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE, EAU PULVERISEE. INCENDIE MAJEUR: EAU PULVERISEE, MOUSSE. NOTE: L'EAU PEUT S'AVERER INEFFICACE EN RAISON DE LA DISPERSION Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME, REFROIDIR LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU EN LES ARROSANT D'EAU FROIDE. NOTE: NE PAS TENTER D'ETEINDRE LE FEU SI LA FUITE SE POURSUIT
③ Fuites ou accidents	Mesures ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE. Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[X] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [X] Autres HDVS: 10,000 PPM
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. MANIPULER A L'ECART DES SOURCES D'IGNITION. METTRE L'APPAREILLAGE A LA MASSE
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE. CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	XYLENE (PARA-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
OTER RAPIDEMENT LES VETEMENTS CONTAMINES.LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, NE PAS FAIRE VOMIR. APPELER UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H10	106.16		X			INCOLORE	AROMATIQUE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
0.3	0.8610		13.20	138.30		27.00

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
530	9.00	3.66	1.1			0.1803	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? LE PRODUIT EMET DES FUMEES TOXIQUES DE MONOXYDE DE CARBONE LORSQU'IL EST CHAUFFE JUSQU'A COMBUSTION
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES AGENTS OXYDANTS FORTS
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES PEAU VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU (ERYTHEME, AMPOULES), YEUX (CONJONCTIVITE, BRULURES CORNEENES), VOIES RESPIRATOIRES, VOIES DIGESTIVES: ETOURDISSEMENTS, EUPHORIE, EXCITATION, INCOORDINATION, DEMARCHE TITUBANTE, SOMNOLENCE, INCONSCIENCE: NAUSEES, VOMISSEMENTS, ANOREXIE, DOULEURS ABDOMINALES: POSSIBILITE D'OEDEME PULMONAIRE ET D'ARYTHMIE VENTRICULAIRE: HEPATO ET NEPHROTOXICITE
	(3) Chroniques	DERMATOSE (ACTION DEGRAISSANTE SUR LA PEAU): PARESTHESIE, TREMBLEMENTS, APPREHENSION, TROUBLES DE LA MEMOIRE, FAIBLESSE, NERVOSITE, VERTIGES, MAUX DE TETE, NAUSEES, ANOREXIE, FLATULENCE HEPATO ET NEPHROTOXICITE NOTE: LE COEFFICIENT DE PARTAGE EAU/HUILE EST DE 0.00078
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	EMBRYOTOXIQUE ET/OU FOETOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
100.00000	435.00000	150.00000	650.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	872
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 09 13

Identification et utilisation du produit

① Nom	XYLENE ALPHA,ALPHA'-DIAMINE (META-)
② Autre nom	ALPHA, ALPHA'-DIAMINE META-XYLENE
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS ORGANIQUES, FABRICATION DE RESINES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: ABSORBER AVEC DU PAPIER, DU SABLE OU DE LA SCIURE DE BOIS. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [X] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. NE PAS FUMER, NE PAS BOIRE OU MANGER PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	XYLENE ALPHA,ALPHA'-DIAMINE (META-)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C8H12N2	136.22		X			INCOLORE	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			15.00	200.00		133.89

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
	0.03					MISCIBLE	

(22) Stabilité: ☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions?
INFORMATION INCONNUE

(23) Incompatibilité (avec d'autres substances): ☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles?
OXYDANTS FORTS

(24) Polymérisation: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus:
IRRITATION: PEAU, DERMATITE (POSSIBLE)
ANIMAL: IRRITATION DES YEUX ET LARMOIEMENT; DIFFICULTES RESPIRATOIRES; SI INGERE: IRRITATION DES VOIES DIGESTIVES

(3) Chroniques:
ANIMAL: SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU

(4) Tératogènes: (5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.10000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	873
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 02 14

Identification et utilisation du produit

① Nom	YTTRIUM
② Autre nom	
③ Utilisation	SEMI-CONDUCTEUR

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions? SI CHAUFFE FORTEMENT, LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER.
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction: AGENTS CHIMIQUES SECS SPECIAUX POUR FEUX DE METAUX
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures: RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets: CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT SOMBRE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	YTTRIUM

Premiers secours

CONSULTER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
Y	88.91			X	POUDREUX	GRIS-FER	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		4.4720	1509.00	3000.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
TERNIT SI EXPOSE A LA LUMIERE; S'OXYDE SI CHAUFFE.

(23) **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
REAGIT AVEC L'EAU POUR LIBERER DE L'HYDROGENE (GAZ INFLAMMABLE); A TEMPERATURE ELEVEE, IL REAGIT AVEC: AZOTE, SOUFRE, PHOSPHORE, HALOGENES

(24) **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES

Effets

(2) Aigus: INFORMATION INCONNUE

(3) Chroniques: INFORMATION INCONNUE

(4) Tératogènes:

(5) Mutagènes:

(6) Cancérogènes:

(7) Autres:

(8) Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	1.00000		3.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	874
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 30

Identification et utilisation du produit

① Nom	ZINC (OXYDE DE), FUMEES
② Autre nom	
③ Utilisation	

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

AUCUN COMPOSANT JUGE TOXIQUE

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures METTRE UNE VENTILATION FORCEE.
	Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☐ Voies respiratoires ☐ Yeux ☐ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ZINC (OXYDE DE), FUMEES

Premiers secours

EN CAS D'INCOMMODATION PAR LES VAPEURS, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PLUS, PRATIQUER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. DONNER DE L'OXYGENE, MAINTENIR AU CHAUD ET DEMANDER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
				X	FUMEES	BLANC	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		5.6070	1975.00			

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20° C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)

㉒ Stabilité: [X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?

㉓ Incompatibilité (avec d'autres substances): [X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles?
CAOUTCHOUC CHLORE, MAGNESIUM

㉔ Polymérisation: [ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme: VOIES RESPIRATOIRES

Effets

② Aigus: FIEVRE DES FONDEURS (SYMPTOMES APPARAISSANT APRES UN DELAI DE QUELQUES HEURES): IRRITATION DES VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES, TOUX, GOUT METALLIQUE, FIEVRE AVEC FRISSONS ET TRANSPIRATION ABONDANTE, FATIGUE, DOULEURS ARTICULAIRES, NAUSEES, VOMISSEMENTS, DOULEURS ABDOMINALES, MAUX DE TETE, PARFOIS CONFUSION MENTALE, HALLUCINATIONS ET CONVULSIONS.

③ Chroniques: LA PLUPART DES TRAVAILLEURS DEVELOPPENT UNE IMMUNITE CONTRE CE SYNDROME MAIS ELLE DISPARAIT RAPIDEMENT APRES UNE PERIODE DE NON-EXPOSITION

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres: ANIMAL: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	875
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 15

Identification et utilisation du produit

① Nom	ZINC, CHLORURE DE
② Autre nom	CHLORURE DE ZINC
③ Utilisation	AGENT DE DESHYDRATATION, MORDANT A TEINTURE

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: ☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

② Feu ou explosion
Moyens d'extinction

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.

③ Fuites ou accidents
Mesures
RAMASSER DANS UN CONTENANT HERMETIQUE DUMENT IDENTIFIE EN UTILISANT UNE TECHNIQUE APPROPRIEE AFIN D'EMPECHER LA CONTAMINATION DU MILIEU.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: ☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS ET SEC.

Nom	ZINC, CHLORURE DE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU CONTAMINEE AU SAVON ET A L'EAU SI INGERE, FAIRE BOIRE DE L'EAU, NE PAS FAIRE VOMIR, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL2ZN	136.29			X	GRANULES	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		2.9070	290.00	732.22		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						4320.0000	

(22) Stabilité	[ ] Oui [X] Non Si non, dans quelles conditions? LE PRODUIT EST DELIQUESCENT ET PEUT FORMER UN PEU D'OXYCHLORURE DE ZINC.A LA DECOMPOSITION,EMET DU CHLORURE D'HYDROGENE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[X] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? OXYDANTS FORTS. EN PRESENCE DE POTASSIUM, IL Y A RISQUE D'EXPLOSION.
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION ET CORROSION:PEAU, YEUX (CONJONCTIVITE, ULCERATION ET OPACIFICATION DE LA CORNEE), VOIES DIGESTIVES ET RESPIRATOIRES (ULCERATION, PNEUMONITE, OEDEME PULMONAIRE): SI INGERE: VOMISSEMENTS, DIARRHEE, CRAMPES DANS LES JAMBES, HYPOTENSION, SUEURS FROIDES, PRESENCE DE SANG DANS L'URINE
	(3) Chroniques	DERMATITE AUTRES EFFETS: EMBRYOTOXIQUE CHEZ L'ANIMAL
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes: (6) Cancérogènes:
	(7) Autres	ANIMAL: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³ à 25° C	ppm	mg/m³ à 25° C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	876
Date de publication	88 04 24
Date de derniere mise à jour	86 05 09

Identification et utilisation du produit

① Nom	ZINC, CHROMATE DE
② Autre nom	CHROMATE DE ZINC
③ Utilisation	COLORANT, FABRICATION DE PEINTURES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☐ Non Si oui, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME MUNI D'UN MASQUE FACIAL COMPLET.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres GANTS DE CAOUTCHOUC
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU. PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEU ET, EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT BIEN VENTILE. CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES REDUCTRICES.

Gouvernemen du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ZINC, CHROMATE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX ABONDAMMENT AVEC DE L'EAU, LAVER LA PEAU ET VOIR UN MEDECIN
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN.
EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR
SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

① Formule chimique (produit pur)	② Masse moléculaire (produit pur)	③ État physique: Gaz	Liquide	Solide	④ Apparence ou caractéristiques	⑤ Couleur	⑥ Odeur
CRO4ZN	181.36			X	POUDREUX	JAUNE	INODORE

⑦ Limite de détection olfactive (ppm)	⑧ Densité (g/ml)	⑨ Poids spécifique (Eau = 1)	⑩ Point de fusion (°C)	⑪ Point d'ébullition (°C)	⑫ Point d'éclair fermé (°C)	⑬ Point d'éclair ouvert (°C)
		3.4000				

⑭ T° Auto-ignition (°C)	⑮ Tension de vapeur (20°C) (mm)	⑯ Densité de vapeur (Air = 1)	⑰ Limite inférieure d'explosivité (% volume)	⑱ Coefficient de partage (eau/huile)	⑲ pH	⑳ Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	㉑ Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

㉒ **Stabilité** — ☐ Oui ☒ Non — Si non, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE JUSQU'A LA DECOMPOSITION, PEUT EMETTRE DES FUMEES
D'OXYDES DE CHROME ET D'OXYDE DE ZINC.

㉓ **Incompatibilité (avec d'autres substances)** — ☒ Oui ☐ Non — Si oui, lesquelles?
AGENTS REDUCTEURS, MATIERES ORGANIQUES

㉔ **Polymérisation** — ☐ Oui ☒ Non — Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

① Voies de pénétration dans l'organisme:

Effets

② Aigus:
ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE CHROME HEXAVALENT:
IRRITATION DE LA PEAU ET DES MUQUEUSES DES VOIES RESPIRATOIRES;
SI INGERE: IRRITATION ET CORROSION DES VOIES DIGESTIVES, COLLAPSUS
CIRCULATOIRE, ATTEINTE RENALE

③ Chroniques:
ON SE REFERE A LA TOXICITE DES COMPOSES DE CHROME HEXAVALENT:
ULCERATION DE LA PEAU, DERMATOSES; SI INHALE: ULCERATION ET
PERFORATION DE LA CLOISON NASALE, LARYNGITE;
NOTE: LE CHROME DU CHROMATE DE ZINC EST HEXAVALENT. CERTAINS COMPOSES DE CHROME HEXAVALENT SONT RECONNUS CANCEROGENES

④ Tératogènes: | ⑤ Mutagènes: | ⑥ Cancérogènes:

⑦ Autres:

⑧ Interactions:

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	0.05000		

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	877
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 04 24

Identification et utilisation du produit

① Nom	ZINC, STEARATE DE
② Autre nom	STEARATE DE ZINC
③ Utilisation	FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES, FABRICATION DE LUBRIFIANTS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité

[X] Oui [ ] Non Si oui, dans quelles conditions?
SI CHAUFFE FORTEMENT ET EN PRESENCE DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS, DIOXYDE DE CARBONE. L'UTILISATION DE L'EAU OU DE LA MOUSSE PEUT CAUSER DE L'ECUME. NOTE: EN CONCENTRATION SUFFISANTE, LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT EXPLOSER.

Techniques spéciales
PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE AUTONOME. REFROIDIR AVEC DE L'EAU PULVERISEE LES CONTENANTS EXPOSES AU FEU.

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
CONSULTER LE BUREAU REGIONAL DU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour

[ ] Voies respiratoires [X] Yeux [ ] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation

PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
PORTER DES VETEMENTS PROTECTEURS APPROPRIES.

⑥ Entreposage

CONSERVER A L'ECART DE TOUTE SOURCE DE CHALEUR ET D'IGNITION.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ZINC, STEARATE DE

Premiers secours

SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE. APPELER UN MEDECIN. RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. EN CAS D'INGESTION, FAIRE BOIRE UNE GRANDE QUANTITE D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE, APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C36H70O4ZN	632.33			X	POUDREUX	BLANC	CARACTERISTIQUE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			120.00			276.67

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
421						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SI CHAUFFE A LA DECOMPOSITION, EMET DES FUMEES D'OXYDES DE CARBONE ET D'OXYDE DE ZINC.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? AGENTS OXYDANTS FORTS, ALCALIS, ACIDES
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme	VOIES RESPIRATOIRES
Effets (2) Aigus	PNEUMONIE, OEDEME PULMONAIRE, GRANULOMATOSE PULMONAIRE, PNEUMONIE CHIMIQUE, FIEVRE, TOUX, DIFFICULTES RESPIRATOIRES, CYANOSE (BLEUISSEMENT)
Effets (3) Chroniques	MEMES EFFETS QU'EN INTOXICATION AIGUE
(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
(7) Autres	
(8) Interactions	

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25°C

1081 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	878
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 22

Identification et utilisation du produit

① Nom	ZIRCONIUM
② Autre nom	ZIRCONIUM (METAL)
③ Utilisation	CATALYSEUR, FABRICATION D'EXPLOSIFS

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité: [X] Oui [ ] Non — Si oui, dans quelles conditions?
LES POUDRES OU POUSSIERES PEUVENT S'ENFLAMMER OU EXPLOSER A L'AIR.

② Feu ou explosion

Moyens d'extinction
AGENTS CHIMIQUES SECS SPECIAUX POUR FEUX DE METAUX, SABLE SEC, DOLOMITE

Techniques spéciales

③ Fuites ou accidents

Mesures
RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.

Traitements des déchets
POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.

④ Équipements de protection pour: [X] Voies respiratoires [ ] Yeux [X] Peau [ ] Autres

⑤ Manipulation
EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
NE PAS MANGER ET NE PAS BOIRE PENDANT L'UTILISATION.

⑥ Entreposage
CONSERVER SOUS ATMOSPHERE INERTE, A L'ECART DE TOUTE SOURCE D'IGNITION.
CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES.

Suite à la page suivant

Nom	ZIRCONIUM

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
ZR	91.22			X	METALLIQUE	GRIS	INODORE

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
		6.5060	1852.00	3577.00		

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20°C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? PEUT EXPLOSER SI LE PRODUIT EST SOUS FORME DE POUDRE.
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? PEUT EXPLOSER SI EN CONTACT AVEC: AGENTS OXYDANTS TELS QUE: DICHROMATES, CHLORATES, NITRATES, SULFATES, MOLYBDATES, TUNGSTATES; OXYDE CUIVRIQUE, PHOSPHORE, PLOMB
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	AUCUN EFFET N'A ETE RAPPORTE
Effets	(3) Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE: PEAU ANIMAL: FIBROSE PULMONAIRE AVEC OU SANS EMPHYSEME
Effets	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
Effets	(7) Autres	ANIMAL: TRAVERSE LE PLACENTA, EXCRETE DANS LE LAIT MATERNEL.
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25° C)
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	879
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 07 23

Identification et utilisation du produit

① Nom	ZIRCONIUM, DIOXYDE DE
② Autre nom	DIOXYDE DE ZIRCONIUM
③ Utilisation	COLORANT, FABRICATION DE PRODUITS PHARMACEUTIQUES

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE A LA POUBELLE.
	Traitements des déchets POUR DE GRANDES QUANTITES, CONSULTER LE MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☐ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU ET EN CAS DE VENTILATION INSUFFISANTE, PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivant

Nom	ZIRCONIUM, DIOXYDE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC BEAUCOUP D'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
O2ZR	123.22			X	POUDRE CRISTALLINE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		5.8500	2680.00	4300.00		

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)
						INSOLUBLE	

(22) Stabilité	[X] Oui [ ] Non Si non, dans quelles conditions?
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	[ ] Oui [ ] Non Si oui, lesquelles? INFORMATION INCONNUE
(24) Polymérisation	[ ] Oui [X] Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION: PEAU, VOIES RESPIRATOIRES
	(3) Chroniques	SENSIBILISATION POSSIBLE DE LA PEAU: DERMATITE, GRANULOME CUTANE
	(4) Tératogènes / (5) Mutagènes / (6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³ (à 25° C)	Maximale ppm	Maximale mg/m³ (à 25°C)
	5.00000		10.00000

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	880
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	87 01 26

Identification et utilisation du produit

① Nom	ZIRCONIUM, TETRACHLORURE DE
② Autre nom	TETRACHLORURE DE ZIRCONIUM
③ Utilisation	CATALYSEUR A POLYMERISATION

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction
	Techniques spéciales GARDER LES CONTENANTS AU FRAIS EN LES ARROSANT D'EAU.
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES. METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets ENFOUIR LES DECHETS.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☒ Autres HDVS: 500 MG/M3
⑤ Manipulation	VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE.
⑥ Entreposage	CONSERVER DANS UN RECIPIENT HERMETIQUE PLACE DANS UN ENDROIT SEC. CONSERVER DANS UN ENDROIT FRAIS, SOMBRE ET BIEN VENTILE.

1091 (86-10)

Gouvernement du Québec

Suite à la page suivante

Nom	ZIRCONIUM, TETRACHLORURE DE

Premiers secours

RINCER LES YEUX AVEC DE L'EAU. LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU. SI INGERE FAIRE BOIRE BEAUCOUP D'EAU. FAIRE VOMIR SI POSSIBLE. APPELER UN MEDECIN. SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE. S'IL NE RESPIRE PAS, DONNER LA RESPIRATION ARTIFICIELLE.APPELER UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
CL4ZR	233.03			X	POUDREUX, LUSTRE	BLANC	INODORE

(7) Limite de détection olfactive (ppm)	(8) Densité (g/ml)	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion (°C)	(11) Point d'ébullition (°C)	(12) Point d'éclair fermé (°C)	(13) Point d'éclair ouvert (°C)
		2.8030	331.00			

(14) T° Auto-ignition (°C)	(15) Tension de vapeur (20°C) (mm)	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) (g/l)	(21) Granulométrie (Microns)

(22) Stabilité	☐ Oui ☒ Non Si non, dans quelles conditions? SE SUBLIME A 331 DEGRES C; AU CONTACT D'AIR HUMIDE, SE DECOMPOSE AVEC FORMATION D'ACIDE CHLORHYDRIQUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? EAU, HUMIDITE (FORMATION D'ACIDE CHLORHYDRIQUE ET D'OXYCHLORURE DE ZIRCONIUM ZROCL2); METAUX ALCALINS (SODIUM, POTASSIUM): DANGER DE FEU OU D'EXPLOSION A LEUR CONTACT.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES
Effets	(2) Aigus	ROUGEURS CUTANEES
	(3) Chroniques	ANIMAL: ATTEINTE HEMATOLOGIQUE
	(4) Tératogènes	
	(5) Mutagènes	
	(6) Cancérogènes	
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne		Maximale	
ppm	mg/m³	ppm	mg/m³
	5.00000 à 25° C		10.00000 à 25°C

1091 (86-10)

CSST Commission de la santé et de la sécurité du travail du Québec

Renseignements
Répertoire toxicologique

Nom et adresse du demandeur

REPERTOIRE TOXICOLOGIQUE
MARC BARIL
1199 DE BLEURY
MONTREAL
QUE H3B 3J1

Code de référence du demandeur	881
Date de publication	88 04 24
Date de dernière mise à jour	85 04 25

Identification et utilisation du produit

① Nom	4,4-THIOBIS (6-TERBUTYL-M-CRESOL)
② Autre nom	SULFURE DE BIS(TERTBUTYL-3 HYDROXY-4 METHYL-6 PHENYLE)
③ Utilisation	AGENT ANTI-OXYDANT.

Liste des composants par ordre d'importance de toxicité

NON PERTINENT (PRODUIT PUR)

Prévention

① Inflammabilité	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?
② Feu ou explosion	Moyens d'extinction BRUME D'EAU, DIOXYDE DE CARBONE, MOUSSE.
	Techniques spéciales
③ Fuites ou accidents	Mesures RAMASSER LES SOLIDES ET METTRE DANS UN CONTENANT HERMETIQUE.
	Traitements des déchets CONSULTER LE BUREAU REGIONAL OU MINISTERE DE L'ENVIRONNEMENT.
④ Équipements de protection pour:	☒ Voies respiratoires ☒ Yeux ☒ Peau ☐ Autres
⑤ Manipulation	PORTER UN APPAREIL DE PROTECTION DES YEUX. VENTILER ADEQUATEMENT SINON PORTER UN APPAREIL RESPIRATOIRE APPROPRIE. EVITER TOUT CONTACT AVEC LA PEAU.
⑥ Entreposage	CONSERVER A L'ABRI DES MATIERES OXYDANTES. ENTREPOSER DANS UN ENDROIT A L'ABRI DES BASES. CONSERVER DANS UN ENDROIT SEC.

Suite à la page suivante

Nom	4,4-THIOBIS (6-TERBUTYL-M-CRESOL)

Premiers secours

RINCER ABONDAMMENT LES YEUX AVEC DE L'EAU ET CONSULTER UN MEDECIN.
LAVER LA PEAU AU SAVON ET A L'EAU.
SI INCOMMODE PAR LES VAPEURS OU POUSSIERES, AMENER DANS UN ENDROIT AERE.
EN CAS D'INGESTION, VOIR UN MEDECIN.

Propriétés physico-chimiques

(1) Formule chimique (produit pur)	(2) Masse moléculaire (produit pur)	(3) État physique: Gaz	Liquide	Solide	(4) Apparence ou caractéristiques	(5) Couleur	(6) Odeur
C22H30O2S	358.58			X	POUDRE OU CRISTAUX	GRIS-BLANC	

(7) Limite de détection olfactive ppm	(8) Densité g/ml	(9) Poids spécifique (Eau = 1)	(10) Point de fusion °C	(11) Point d'ébullition °C	(12) Point d'éclair fermé °C	(13) Point d'éclair ouvert °C
			150.00			

(14) T° Auto-ignition °C	(15) Tension de vapeur (20° C) mm	(16) Densité de vapeur (Air = 1)	(17) Limite inférieure d'explosivité (% volume)	(18) Coefficient de partage (eau/huile)	(19) pH	(20) Solubilité dans l'eau à saturation (20 °C) g/l	(21) Granulométrie Microns

(22) Stabilité	☐ Oui ☐ Non Si non, dans quelles conditions? INFORMATION INCONNUE
(23) Incompatibilité (avec d'autres substances)	☒ Oui ☐ Non Si oui, lesquelles? LES BASES FORTES, LES AGENTS OXYDANTS FORTS.
(24) Polymérisation	☐ Oui ☒ Non Si oui, dans quelles conditions?

Propriétés toxicologiques

(1) Voies de pénétration dans l'organisme		VOIES RESPIRATOIRES VOIES DIGESTIVES
Effets	(2) Aigus	IRRITATION POSSIBLE: YEUX, PEAU, VOIES DIGESTIVES, VOIES RESPIRATOIRES SUPERIEURES
	(3) Chroniques	
	(4) Tératogènes	(5) Mutagènes (6) Cancérogènes
	(7) Autres	
(8) Interactions		

Réglementation (concentration permise dans l'air)

Moyenne ppm	Moyenne mg/m³	Maximale ppm	Maximale mg/m³
	10.00000 à 25° C		20.00000 à 25° C

1091 (86-10)

Gouvernement
du Québec

DC 400-1203-C (88-07)